

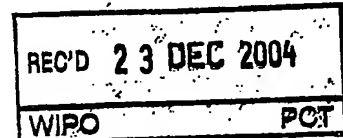
27.10.2004

日 本 国 特 許 庁  
JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日      2 0 0 3 年 1 2 月    5 日  
Date of Application:



出 願 番 号      特 願 2 0 0 3 - 4 0 7 0 4 6  
Application Number:  
[ST. 10/C]:      [ J P 2 0 0 3 - 4 0 7 0 4 6 ]

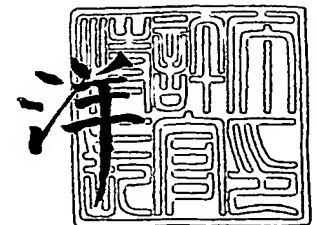
出 願 人      住友化学工業株式会社  
Applicant(s):

PRIORITY DOCUMENT  
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN  
COMPLIANCE WITH  
RULE 17.1(a) OR (b)

2 0 0 4 年    9 月 1 6 日

特許庁長官  
Commissioner,  
Japan Patent Office

小 川



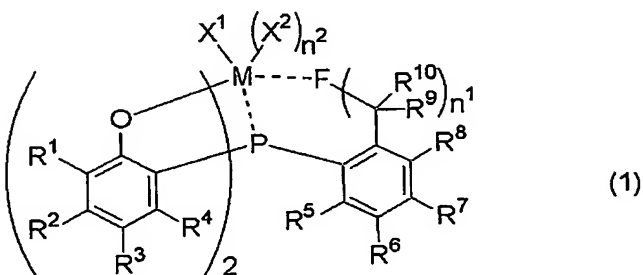
出証番号    出証特 2 0 0 4 - 3 0 8 3 7 5 9

【書類名】 特許願  
【整理番号】 P156517  
【提出日】 平成15年12月 5日  
【あて先】 特許庁長官殿  
【国際特許分類】 C08F 4/642  
【発明者】  
    【住所又は居所】 大阪市此花区春日出中3丁目1番98号 住友化学工業株式会社  
                        内  
    【氏名】 今本 有香  
【発明者】  
    【住所又は居所】 大阪市此花区春日出中3丁目1番98号 住友化学工業株式会社  
                        内  
    【氏名】 花岡 秀典  
【特許出願人】  
    【識別番号】 000002093  
    【氏名又は名称】 住友化学工業株式会社  
【代理人】  
    【識別番号】 100093285  
    【弁理士】  
    【氏名又は名称】 久保山 隆  
    【電話番号】 06-6220-3405  
【選任した代理人】  
    【識別番号】 100113000  
    【弁理士】  
    【氏名又は名称】 中山 亨  
    【電話番号】 06-6220-3405  
【選任した代理人】  
    【識別番号】 100119471  
    【弁理士】  
    【氏名又は名称】 榎本 雅之  
    【電話番号】 06-6220-3405  
【手数料の表示】  
    【予納台帳番号】 010238  
    【納付金額】 21,000円  
【提出物件の目録】  
    【物件名】 特許請求の範囲 1  
    【物件名】 明細書 1  
    【物件名】 要約書 1  
    【包括委任状番号】 0212949

## 【書類名】特許請求の範囲

## 【請求項 1】

式 (1)



(式中、Mは元素の周期律表の第4族の元素を示し、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$  および  $R^8$  は、同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリール基、置換されていてもよい炭素原子数1～20の炭化水素で置換されているシリル基、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルコキシ基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキルオキシ基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリールオキシ基または炭素原子数1～20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示し、 $R^9$  および  $R^{10}$  は、同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基を示し、 $X^1$  および  $X^2$  は同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリール基、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルコキシ基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキルオキシ基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリールオキシ基または炭素原子数1～20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示し、 $n^1$  および  $n^2$  は独立に0または1を示す。)

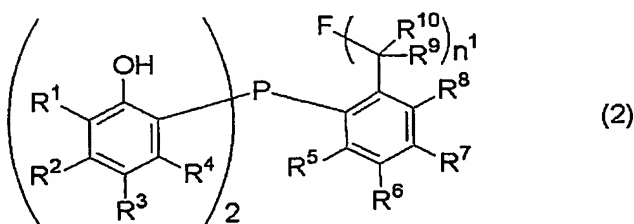
で示される遷移金属錯体。

## 【請求項 2】

Mがチタン原子またはジルコニウム原子である請求項1に記載の遷移金属錯体。

## 【請求項 3】

式 (2)

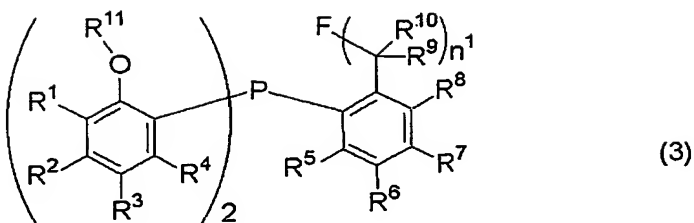


(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、 $R^9$ 、 $R^{10}$  および  $n^1$  は、前記と同じ意味を表す。)

で示される置換フェノール。

## 【請求項 4】

式 (3)



(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、 $R^9$ 、 $R^{10}$  および  $n^1$  は、前記と同じ意味を表し、 $R^{11}$  は、置換されていてもよい炭素原子数 1～10 のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数 7～20 のアラルキル基または置換されていてもよい炭素原子数 6～20 のアリール基を示す。)

で示されるホスフィン化合物。

【請求項 5】

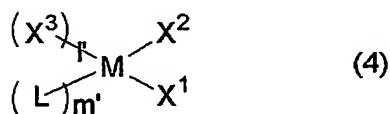
$R^{11}$  が、置換されていてもよい炭素原子数 1～10 のアルキル基である請求項 4 に記載のホスフィン化合物。

【請求項 6】

$R^{11}$  がメトキシメチル基、エトキシメチル基、メトキシエトキシメチル基、トリメチルシリルエトキシメチル基または 1-エトキシエチル基である請求項 4 または 5 に記載のホスフィン化合物。

【請求項 7】

請求項 3 記載の式 (2) で示される置換フェノールと、式 (4)



(式中、M は元素の周期律表の第 4 族の元素を示し、 $X^1$ 、 $X^2$  および  $X^3$  は同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数 1～10 のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数 7～20 のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数 6～20 のアリール基、置換されていてもよい炭素原子数 1～10 のアルコキシ基、置換されていてもよい炭素原子数 7～20 のアラルキルオキシ基、置換されていてもよい炭素原子数 6～20 のアリールオキシ基または炭素原子数 1～20 の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示し、L は中性配位子を示し、 $l'$  および  $m'$  は独立に 0～2 の整数を示し、 $l'$  と  $m'$  の和は、3 または 4 である。)

で示される遷移金属化合物とを反応させることを特徴とする請求項 1 記載の式 (1) で示される遷移金属錯体の製造方法。

【請求項 8】

式 (2) で示される置換フェノールと式 (4) で示される遷移金属化合物との反応において、塩基を用いることを特徴とする請求項 7 記載の製造方法。

【請求項 9】

式 (3) で示されるホスフィン化合物と式 (4) で示される遷移金属化合物とを反応させることを特徴とする式 (1) で示される遷移金属錯体の製造方法。

【請求項 10】

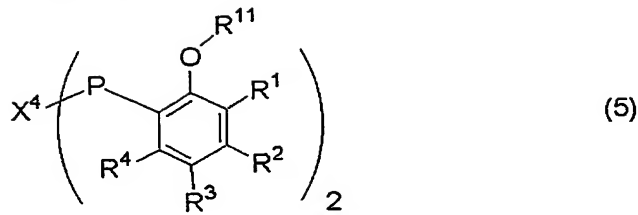
請求項 4 記載の式 (3) で示されるホスフィン化合物と酸とを反応させることを特徴とする請求項 3 記載の式 (2) で示される置換フェノールの製造方法。

【請求項 11】

酸が塩化水素である請求項 10 に記載の製造方法。

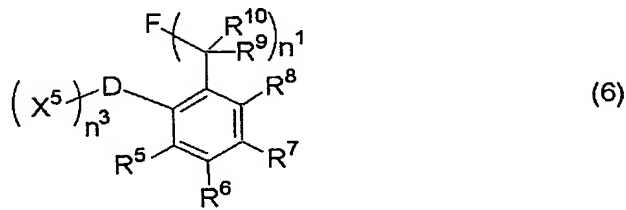
【請求項 12】

式 (5)



(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$  および  $R^9$  は、前記と同じ意味をあらわし、 $X^4$  はハロゲン原子をあらわす。)

で示されるホスフィンハライドと、式 (6)

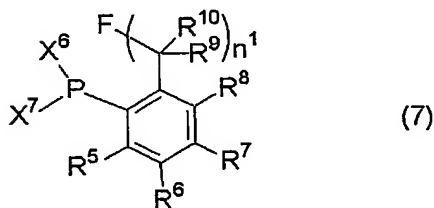


(式中、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、 $R^9$ 、 $R^{10}$  および  $n^1$  は、は前記と同じ意味を表し、 $D$  はアルカリ金属またはアルカリ土類金属を示し、 $X^5$  はハロゲン原子を示し、 $n^3$  は 0 または 1 を表す。)

で示される金属アリールとを反応させることを特徴とする請求項 4 記載の式 (3) で示されるホスフィン化合物の製造方法。

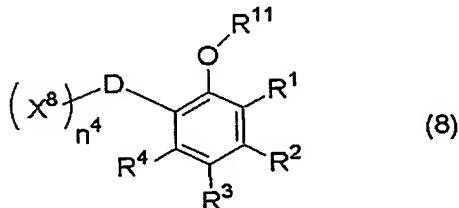
#### 【請求項 13】

式 (7)



(式中、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、 $R^9$ 、 $R^{10}$  および  $n^1$  は前記と同じ意味を表わし、 $X^6$  および  $X^7$  はそれぞれハロゲン原子を表す。)

で示されるホスフィンジハライドと式 (8)



(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^{11}$  および  $D$  は、前記と同じ意味を表し、 $X^8$  はハロゲン原子を示し、 $n^4$  は 0 または 1 を表す。)

で示される金属アリール化合物とを反応させることを特徴とする請求項 4 記載の式 (3) で示されるホスフィン化合物の製造方法。

#### 【請求項 14】

請求項 1 または 2 のいずれかに記載の遷移金属錯体および下記化合物 (A) を組合わせてなることを特徴とするオレフィン重合用触媒。

化合物 (A) : 下記化合物 (A1) ~ (A3) のいずれか、あるいはそれらの 2 種以上の混合物

- (A1): 式 (E1)  $a$  Al (Z)  $3-a$  で示される有機アルミニウム化合物、  
(A2): 式  $\{-Al(E2)-O-\}_b$  で示される構造を有する環状のアルミノキサン、  
(A3): 式 (E3)  $\{-Al(E3)-O-\}_c Al(E3)_2$  で示される構造を有する線状のアルミノキサン  
(式中、E1 ~ E3 は同一または相異なり、炭素原子数 1 ~ 8 の炭化水素基であり、Z は同一または相異なり、水素原子またはハロゲン原子を表し、 $a$  は 1、2 または 3 を、 $b$  は 2 以上の整数を、 $c$  は 1 以上の整数を表す。)

**【請求項 15】**

請求項 1 または 2 のいずれかに記載の遷移金属錯体と上記化合物 (A) および下記化合物 (B) を組合わせてなることを特徴とするオレフィン重合用触媒。

化合物 (B): 下記化合物 (B1) ~ (B3) のいずれか、あるいはそれらの 2 種以上の混合物

- (B1): 式 B Q1 Q2 Q3 で表されるホウ素化合物、  
(B2): 式  $Z^+ (B Q1 Q2 Q3 Q4)^-$  で表されるホウ素化合物、  
(B3): 式  $(L-H)^+ (B Q1 Q2 Q3 Q4)^-$  で表されるホウ素化合物  
(式中、B は 3 価の原子価状態のホウ素原子であり、Q1 ~ Q4 は同一または相異なり、ハロゲン原子、炭素原子数 1 ~ 20 の炭化水素基、炭素原子数 1 ~ 20 のハロゲン化炭化水素基、炭素原子数 1 ~ 20 の炭化水素で置換されているシリル基、炭素原子数 1 ~ 20 のアルコキシ基または炭素原子数 1 ~ 20 の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示す。)

**【請求項 16】**

請求項 14 または 15 に記載のオレフィン重合用触媒を用いることを特徴とするオレフィン重合体の製造方法。

【書類名】明細書

【発明の名称】遷移金属錯体、配位子、オレフィン重合用触媒およびオレフィン重合体の製造方法

【技術分野】

【0001】

本発明は遷移金属錯体、配位子、オレフィン重合用触媒およびオレフィン重合体の製造方法に関する。

【背景技術】

【0002】

従来、2個の水酸基とホスフィンを有する有機化合物と遷移金属との反応物〔例えば、2, 2'-(フェニルホスフィド)ビス(6-tert-ブチル-4-メチルフェノキシ)(テトラヒドロフラン)チタニウムジクロライド〕をオレフィン重合体の製造方法に用いること(例えば、特許文献1参照。)が記載されている。

【特許文献1】特開平10-218922号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0003】

本発明は、より優れた活性を有し、高い分子量のオレフィン重合体を製造できる重合用触媒を開発することを目的とする。

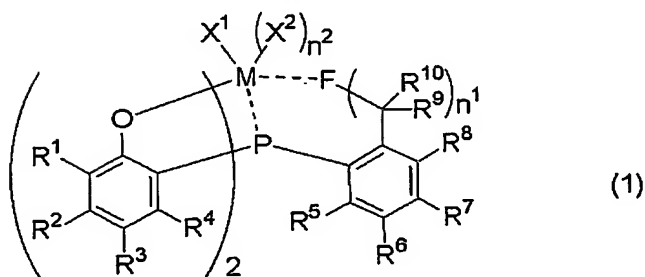
【課題を解決するための手段】

【0004】

本発明者らは上記の目的を達成するために、遷移金属錯体およびオレフィン重合用触媒について鋭意研究を続けてきた。その結果、新規な遷移金属錯体を見出し、本発明を完成させるに至った。

【0005】

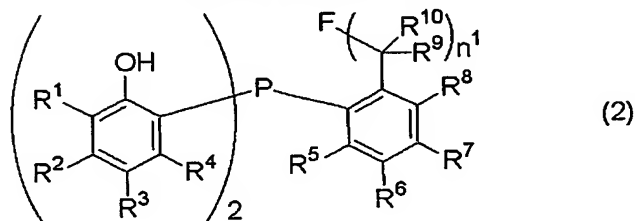
すなわち、本発明は式(1)



(式中、Mは元素の周期律表の第4族の元素を示し、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$  および  $R^8$  は、同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数6~20のアリール基、置換されていてもよい炭素原子数1~20の炭化水素で置換されているシリル基、置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルコキシ基、置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキルオキシ基、置換されていてもよい炭素原子数6~20のアリールオキシ基または炭素原子数1~20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示し、 $R^9$  および  $R^{10}$  は、同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルキル基を示し、 $X^1$  および  $X^2$  は同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数6~20のアリール基、置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルコキシ基、置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキルオキシ基、置換されていてもよい炭素原子数6~20のアリールオキシ基または炭素原子数1~20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示し

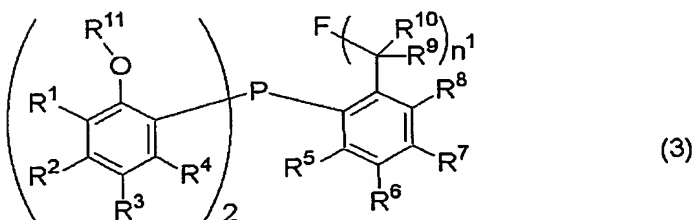
、 $n^1$  および  $n^2$  は独立に 0 または 1 を示す。)

で示される遷移金属錯体、式 (2)



(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、 $R^9$ 、 $R^{10}$  および  $n^1$  は、前記と同じ意味を表す。)

で示される置換フェノール、式 (3)



(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、 $R^9$ 、 $R^{10}$  および  $n^1$  は、前記と同じ意味を表し、 $R^{11}$  は、置換されていてもよい炭素原子数 1~10 のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数 7~20 のアラルキル基または置換されていてもよい炭素原子数 6~20 のアリール基を示す。)

で示されるホスフィン化合物、およびこれらの製造方法；該遷移金属錯体と、下記化合物 (A) を組合わせてなるオレフィン重合用触媒；およびこれにさらに下記化合物 (B) を組合わせてなるオレフィン重合用触媒ならびにオレフィン重合体の製造方法を提供するものである。

化合物 (A)： 下記化合物 (A1) ~ (A3) のいずれか、あるいはそれらの 2 種以上の混合物

(A1)： 式 (E1) a A1 (Z) 3-a で示される有機アルミニウム化合物、

(A2)： 式  $\{-A1 (E2) -O-\}$  b で示される構造を有する環状のアルミノキサン、

(A3)： 式 (E3)  $\{-A1 (E3) -O-\}$  c A1 (E3) 2 で示される構造を有する線状のアルミノキサン

(式中、E1 ~ E3 は同一または相異なり、炭素原子数 1~8 の炭化水素基であり、Z は同一または相異なり、水素原子またはハロゲン原子を表し、a は 1、2 または 3 を、b は 2 以上の整数を、c は 1 以上の整数を表す。)

化合物 (B)： 下記化合物 (B1) ~ (B3) のいずれか、あるいはそれらの 2 種以上の混合物

(B1)： 式 B Q1 Q2 Q3 で表されるホウ素化合物、

(B2)： 式  $Z + (B Q1 Q2 Q3 Q4) -$  で表されるホウ素化合物、

(B3)： 式  $(L-H) + (B Q1 Q2 Q3 Q4) -$  で表されるホウ素化合物

(式中、B は 3 価の原子価状態のホウ素原子であり、Q1 ~ Q4 は同一または相異なり、ハロゲン原子、炭素原子数 1~20 の炭化水素基、炭素原子数 1~20 のハロゲン化炭化水素基、炭素原子数 1~20 の炭化水素で置換されているシリル基、炭素原子数 1~20 のアルコキシ基または炭素原子数 1~20 の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を



示す。)

【発明の効果】

【0006】

本発明により得られる遷移金属錯体を触媒成分として用いることにより、優れた触媒活性でポリオレフィンを製造することができる。

【発明を実施するための最良の形態】

【0007】

以下、本発明について詳細に説明する。

式(1)、(2)および(3)で示される化合物において、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$  または  $R^8$  におけるハロゲン原子の具体例としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などが挙げられ、好ましくはフッ素原子が挙げられる。

【0008】

$R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$  または  $R^8$  における炭素原子数1~10のアルキル基の具体例としては、メチル基、エチル基、*n*-プロピル基、イソプロピル基、*n*-ブチル基、*sec*-ブチル基、*tert*-ブチル基、*n*-ペンチル基、ネオペンチル基、アミル基、*n*-ヘキシル基、*n*-オクチル基、*n*-デシル基等が例示され、さらにこれらの基がハロゲン原子、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換された置換基が例示され、その具体例としては、フルオロメチル基、ジフルオロメチル基、トリフルオロメチル基、フルオロエチル基、ジフルオロエチル基、トリフルオロエチル基、テトラフルオロエチル基、ペンタフルオロエチル基、パーフルオロプロピル基、パーフルオロブチル基、パーフルオロペンチル基、パーフルオロヘキシル基、パーフルオロオクチル基、パーフルオロデシル基、トリクロロメチル基、メトキシメチル基、フェノキシメチル基、ジメチルアミノメチル基、トリメチルシリルメチル基などが例示される。これらのうち、置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルキル基の好ましいものとしては、メチル基、エチル基、イソプロピル基、*tert*-ブチル基、アミル基等が例示され、さらに好ましくはメチル基、*tert*-ブチル基等が挙げられる。

【0009】

$R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$  または  $R^8$  における炭素原子数7~20のアラルキル基としては、ベンジル基、ナフチルメチル基、アントラセニルメチル基、ジフェニルメチル基等が例示され、これらの基は、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、

(2-メチルフェニル)メチル基、(3-メチルフェニル)メチル基、(4-メチルフェニル)メチル基、(2, 3-ジメチルフェニル)メチル基、(2, 4-ジメチルフェニル)メチル基、(2, 5-ジメチルフェニル)メチル基、(2, 6-ジメチルフェニル)メチル基、(3, 4-ジメチルフェニル)メチル基、

(2, 3, 4-トリメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 5-トリメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 6-トリメチルフェニル)メチル基、(3, 4, 5-トリメチルフェニル)メチル基、(2, 4, 6-トリメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 4, 5-テトラメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 4, 6-テトラメチルフェニル)メチル基、

(2, 3, 5, 6-テトラメチルフェニル)メチル基、(ペンタメチルフェニル)メチル基、(エチルフェニル)メチル基、

(*n*-プロピルフェニル)メチル基、(イソプロピルフェニル)メチル基、(*n*-ブチルフェニル)メチル基、(*sec*-ブチルフェニル)メチル基、(*tert*-ブチルフェニル)メチル基、(*n*-ペンチルフェニル)メチル基、(ネオペンチルフェニル)メチル基、(*n*-ヘキシルフェニル)メチル基、(*n*-オクチルフェニル)メチル基、(*n*-デシルフェニル)メチル基、(*n*-ドデシルフェニル)メチル基、(フルオロフェニル)メチル基、(ジフルオロフェニル)メチル基、(ペンタフルオロフェニル)メチル基、(クロロフェニル)メチル基、(メトキシフェニル)メチル基、(フェノキシフェニル)メチル

基、(ジメチルアミノフェニル)メチル基、(トリメチルシリルフェニル)メチル基などが例示される。特に好ましい置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキル基としてはベンジル基が例示される。

#### 【0010】

$R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$  または  $R^8$  における炭素原子数6~20のアリール基としては、フェニル基、ナフチル基、アントラセニル基等が挙げられる。これらの基は、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、2-トリル基、3-トリル基、4-トリル基、2,3-キシリル基、2,4-キシリル基、2,5-キシリル基、2,6-キシリル基、3,4-キシリル基、3,5-キシリル基、2,3,4-トリメチルフェニル基、2,3,5-トリメチルフェニル基、2,3,6-トリメチルフェニル基、2,4,6-トリメチルフェニル基、3,4,5-トリメチルフェニル基、2,3,4,5-テトラメチルフェニル基、2,3,4,6-テトラメチルフェニル基、2,3,5,6-テトラメチルフェニル基、ペンタメチルフェニル基、エチルフェニル基、*n*-プロピルフェニル基、イソプロピルフェニル基、*n*-ブチルフェニル基、*sec*-ブチルフェニル基、*tert*-ブチルフェニル基、*n*-ペンチルフェニル基、ネオペンチルフェニル基、*n*-ヘキシルフェニル基、*n*-オクチルフェニル基、*n*-デシルフェニル基、*n*-ドデシルフェニル基、*n*-テトラデシルフェニル基、2-フルオロフェニル基、3-フルオロフェニル基、4-フルオロフェニル基、3,5-ジフルオロフェニル基、ペンタフルオロフェニル基、4-クロロフェニル基、2-メトキシフェニル基、3-メトキシフェニル基、4-メトキシフェニル基、4-フェノキシフェニル基、4-ジメチルアミノフェニル基、4-トリメチルシリルフェニル基などが例示される。特に好ましい置換されていてもよい炭素原子数6~20のアリール基としては、フェニル基が例示される。

#### 【0011】

$R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$  または  $R^8$  における炭素原子数1~10のアルコキシ基の具体例としては、メトキシ基、エトキシ基、*n*-プロポキシ基、イソプロポキシ基、*n*-ブトキシ基、*sec*-ブトキシ基、*tert*-ブトキシ基、*n*-ペンチルオキシ基、ネオペンチルオキシ基、*n*-ヘキシルオキシ基、*n*-オクチルオキシ基、*n*-ノニルオキシ基、*n*-デシルオキシ基が例示される。これらの基はさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示される。置換されたアルコキシ基の具体例としては、フルオロメトキシ基、ジフルオロメトキシ基、トリフルオロメトキシ基、フルオロエトキシ基、ジフルオロエトキシ基、トリフルオロエトキシ基、テトラフルオロエトキシ基、ペンタフルオロエトキシ基、パーフルオロプロポキシ基、パーフルオロブチルオキシ基、パーフルオロペンチルオキシ基、パーフルオロヘキシルオキシ基、パーフルオロオクチルオキシ基、パーフルオロデシルオキシ基、トリクロロメチルオキシ基、メトキシメトキシ基、フェノキシメトキシ基、ジメチルアミノメトキシ基、トリメチルシリルメトキシ基などが例示される。好ましい置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルコキシ基としては、メトキシ基、エトキシ基、*tert*-ブトキシ基等が例示される。

#### 【0012】

$R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$  または  $R^8$  における置換されていてもよい炭素原子数1~20の炭化水素で置換されたシリル基の炭化水素としては、例えば、メチル基、エチル基、*n*-プロピル基、イソプロピル基、*n*-ブチル基、*sec*-ブチル基、*tert*-ブチル基、*n*-ペンチル基、ネオペンチル基、アミル基、*n*-ヘキシル基、シクロヘキシル基、*n*-オクチル基、*n*-デシル基などの炭素原子数1~10のアルキル基、フェニル基、トリル基、キシリル基、ナフチル基、アントラセニル基などの炭素原子数6~20のアリール基等が挙げられる。かかる炭素数1~20の炭化水素で置換されたシリル基としては、例えば、メチルシリル基、エチルシリル基、フェニルシリル基などの1

置換シリル基、ジメチルシリル基、ジエチルシリル基、ジフェニルシリル基などの2置換シリル基、トリメチルシリル基、トリエチルシリル基、トリ-*n*-プロピルシリル基、トリ-イソプロピルシリル基、トリ-*n*-ブチルシリル基、トリ-*sec*-ブチルシリル基、トリ-*tert*-ブチルシリル基、トリ-イソブチルシリル基、*tert*-ブチルジメチルシリル基、トリ-*n*-ペンチルシリル基、トリ-*n*-ヘキシルシリル基、トリシクロヘキシルシリル基、トリフェニルシリル基などの3置換シリル基等が挙げられ、好ましくはトリメチルシリル基、*tert*-ブチルジメチルシリル基、トリフェニルシリル基が挙げられる。これらの置換シリル基はいずれもがその炭化水素基がハロゲン原子、例えば、フッ素原子で置換されたものも例示される。

#### 【0013】

$R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$  または  $R^8$  における炭素原子数7~20のアラルキルオキシ基としては、ベンジルオキシ基、ナフチルメトキシ基、アントラセニルメトキシ基、ジフェニルメトキシ基が例示され、

これらの基はさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、(2-メチルフェニル)メトキシ基、(3-メチルフェニル)メトキシ基、(4-メチルフェニル)メトキシ基、(2, 3-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2, 4-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2, 5-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2, 6-ジメチルフェニル)メトキシ基、(3, 4-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3, 4-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3, 5-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3, 6-トリメチルフェニル)メトキシ基、(3, 4, 5-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2, 4, 6-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3, 4, 5-テトラメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3, 4, 6-テトラメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3, 5, 6-テトラメチルフェニル)メトキシ基、(ペンタメチルフェニル)メトキシ基、(エチルフェニル)メトキシ基、(*n*-プロピルフェニル)メトキシ基、(イソプロピルフェニル)メトキシ基、(*n*-ブチルフェニル)メトキシ基、(*sec*-ブチルフェニル)メトキシ基、(*tert*-ブチルフェニル)メトキシ基、(*n*-ペンチルフェニル)メトキシ基、(ネオペンチルフェニル)メトキシ基、(*n*-ヘキシルフェニル)メトキシ基、(*n*-オクチルフェニル)メトキシ基、(*n*-デシルフェニル)メトキシ基、(*n*-ドデシルフェニル)メトキシ基、(フルオロフェニル)メチル基、(ジフルオロフェニル)メチル基、(ペンタフルオロフェニル)メチル基、(クロロフェニル)メチル基、(メトキシフェニル)メチル基、(フェノキシフェニル)メチル基、(ジメチルアミノフェニル)メチル基、(トリメチルシリルフェニル)メチル基などが例示される。特に好ましい置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキルオキシ基としてはベンジルオキシ基が例示される。

#### 【0014】

$R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$  または  $R^8$  における炭素原子数6~20のアリールオキシ基としては、フェノキシ基、ナフトキシ基、アントラセノキシ基等が挙げられる。

これらの基はさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、

2-メチルフェノキシ基、3-メチルフェノキシ基、4-メチルフェノキシ基、2, 3-ジメチルフェノキシ基、2, 4-ジメチルフェノキシ基、2, 5-ジメチルフェノキシ基、2, 6-ジメチルフェノキシ基、3, 4-ジメチルフェノキシ基、3, 5-ジメチルフェノキシ基、2, 3, 4-トリメチルフェノキシ基、2, 3, 5-トリメチルフェノキシ基、2, 3, 6-トリメチルフェノキシ基、2, 4, 5-トリメチルフェノキシ基、2, 4, 6-トリメチルフェノキシ基、3, 4, 5-トリメチルフェノキシ基、2, 3, 4, 5-テトラメチルフェノキシ基、2, 3, 4, 6-テトラメチルフェノキシ基、2, 3, 5, 6-テトラメチルフェノキシ基、ペンタメチルフェノキシ基、エチルフェノキシ基、

n-プロピルフェノキシ基、イソプロピルフェノキシ基、n-ブチルフェノキシ基、sec-ブチルフェノキシ基、tert-ブチルフェノキシ基、n-ヘキシルフェノキシ基、n-オクチルフェノキシ基、n-デシルフェノキシ基、n-テトラデシルフェノキシ基、2-フルオロフェノキシ基、3-フルオロフェノキシ基、4-フルオロフェノキシ基、3,5-ジフルオロフェノキシ基、ペンタフルオロフェノキシ基、4-クロロフェノキシ基、2-メトキシフェノキシ基、3-メトキシフェノキシ基、4-メトキシフェノキシ基、4-フェノキシフェノキシ基、4-ジメチルアミノフェノキシ基、4-トリメチルシリルフェノキシ基などが例示される。好ましい置換されていてもよい炭素原子数7~20のアリールオキシ基としては、フェノキシ基が例示される。

#### 【0015】

$R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$  または  $R^8$  における炭素原子数1~20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基の炭化水素基としては、例えば、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、ネオペンチル基、アミル基、n-ヘキシル基、シクロヘキシル基、n-オクチル基、n-デシル基などの炭素原子数1~10のアルキル基、フェニル基、トリル基、キシリル基、ナフチル基、アントラセニル基などの炭素原子数6~20のアリール基、またはピロール基等が挙げられる。かかる炭素数1~20の炭化水素で置換されたアミノ基としては、例えば、ジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、ジ-n-プロピルアミノ基、ジイソプロピルアミノ基、ジ-n-ブチルアミノ基、ジsec-ブチルアミノ基、ジtert-ブチルアミノ基、ジイソブチルアミノ基、tert-ブチルイソプロピルアミノ基、ジ-n-ヘキシルアミノ基、ジ-n-オクチルアミノ基、ジ-n-デシルアミノ基、ジフェニルアミノ基、シクロヘキシルアミノ基、ピロール基等が挙げられる。

炭素原子数1~20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基の好ましいものとして、無置換アミノ基、ジメチルアミノ基、シクロヘキシルアミノ基、ピロール基等が挙げられる。

#### 【0016】

式(1)、(2)または(3)で示される化合物において、 $R^9$  または  $R^{10}$  における、ハロゲン原子の具体例としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などが挙げられ、好ましくはフッ素原子が挙げられる。

#### 【0017】

$R^9$  または  $R^{10}$  における炭素原子数1~10のアルキル基の具体例としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、ネオペンチル基、アミル基、n-ヘキシル基、n-オクチル基、n-デシル基等が例示され、さらにこれらの基がハロゲン原子、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換された置換基が例示され、その具体例としては、フルオロメチル基、ジフルオロメチル基、トリフルオロメチル基、フルオロエチル基、ジフルオロエチル基、トリフルオロエチル基、テトラフルオロエチル基、ペンタフルオロエチル基、パーフルオロプロピル基、パーフルオロブチル基、パーフルオロペンチル基、パーフルオロヘキシル基、パーフルオロオクチル基、パーフルオロデシル基、トリクロロメチル基、メトキシメチル基、フェノキシメチル基、ジメチルアミノメチル基、トリメチルシリルメチル基などが例示される。置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルキル基のうち、メチル基、エチル基、イソプロピル基、tert-ブチル基、アミル基等が好ましいものとして例示され、さらに好ましくはメチル基が挙げられる。

#### 【0018】

式(3)で示されるホスフィン化合物において、 $R^{11}$  における炭素原子数1~10のアルキル基の具体例としては、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、ネオペンチル基、アミル基、n-ヘキシル基、n-オクチル基、n-デシル基が例示され、さらにこれらの置換基

がハロゲン原子、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換された置換基が例示され、その具体例としては、フルオロメチル基、ジフルオロメチル基、トリフルオロメチル基、フルオロエチル基、ジフルオロエチル基、トリフルオロエチル基、テトラフルオロエチル基、ペンタフルオロエチル基、パーフルオロプロピル基、パーフルオロブチル基、パーフルオロペンチル基、パーフルオロヘキシル基、パーフルオロオクチル基、パーフルオロデシル基、トリクロロメチル基、メトキシメチル基、エトキシメチル基、メトキシエトキシメチル基、トリメチルシリルエトキシメチル基、1-エトキシエチル基、フェノキシメチル基、ジメチルアミノメチル基、トリメチルシリルメチル基などが例示される。

置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルキル基のうち、メトキシメチル基、エトキシメチル基、メトキシエトキシメチル基、トリメチルシリルエトキシメチル基、1-エトキシエチル基、エチル基、イソプロピル基、tert-ブチル基、アミル基等が好ましいものとして例示され、さらに好ましくはメトキシメチル基、エトキシメチル基等が挙げられる。

#### 【0019】

R<sup>11</sup>における炭素原子数7~20のアラルキル基としては、ベンジル基、ナフチルメチル基、アントラセニルメチル基、ジフェニルメチル基等が例示され、これらの基は、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、(2-メチルフェニル)メチル基、(3-メチルフェニル)メチル基、(4-メチルフェニル)メチル基、(2,3-ジメチルフェニル)メチル基、(2,4-ジメチルフェニル)メチル基、(2,5-ジメチルフェニル)メチル基、(2,6-ジメチルフェニル)メチル基、(3,4-ジメチルフェニル)メチル基、

(2,3,4-トリメチルフェニル)メチル基、(2,3,5-トリメチルフェニル)メチル基、(2,3,6-トリメチルフェニル)メチル基、(3,4,5-トリメチルフェニル)メチル基、(2,4,6-トリメチルフェニル)メチル基、(2,3,4,5-テトラメチルフェニル)メチル基、(2,3,4,6-テトラメチルフェニル)メチル基、(2,3,5,6-テトラメチルフェニル)メチル基、(ペンタメチルフェニル)メチル基、(エチルフェニル)メチル基、

(n-プロピルフェニル)メチル基、(イソプロピルフェニル)メチル基、(n-ブチルフェニル)メチル基、(sec-ブチルフェニル)メチル基、(tert-ブチルフェニル)メチル基、(n-ペンチルフェニル)メチル基、(ネオペンチルフェニル)メチル基、(n-ヘキシルフェニル)メチル基、(n-オクチルフェニル)メチル基、(n-デシルフェニル)メチル基、(n-ドデシルフェニル)メチル基、(フルオロフェニル)メチル基、(ジフルオロフェニル)メチル基、(ペンタフルオロフェニル)メチル基、(クロロフェニル)メチル基、(メトキシフェニル)メチル基、(フェノキシフェニル)メチル基、(ジメチルアミノフェニル)メチル基、(トリメチルシリルフェニル)メチル基などが例示される。特に好ましい置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキル基としてはベンジル基が例示される。

#### 【0020】

R<sup>11</sup>における炭素原子数6~20のアリール基としては、フェニル基、ナフチル基、アントラセニル基等が挙げられる。

これらの基は、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、2-トリル基、3-トリル基、4-トリル基、2,3-キシリル基、2,4-キシリル基、2,5-キシリル基、2,6-キシリル基、3,4-キシリル基、3,5-キシリル基、2,3,4-トリメチルフェニル基、2,3,5-トリメチルフェニル基、2,3,6-トリメチルフェニル基、2,4,6-トリメチルフェニル基、3,4,5-トリメチルフェニル基、2,3,4,5-テトラメチルフェニル基、2,3,4,6-テトラメチルフェニル基、2,3,5,6-テトラメチルフェニル基

、ペンタメチルフェニル基、エチルフェニル基、*n*-プロピルフェニル基、イソプロピルフェニル基、*n*-ブチルフェニル基、*sec*-ブチルフェニル基、*tert*-ブチルフェニル基、*n*-ペンチルフェニル基、ネオペンチルフェニル基、*n*-ヘキシルフェニル基、*n*-オクチルフェニル基、*n*-デシルフェニル基、*n*-ドデシルフェニル基、*n*-テトラデシルフェニル基、2-フルオロフェニル基、3-フルオロフェニル基、4-フルオロフェニル基、3, 5-ジフルオロフェニル基、ペンタフルオロフェニル基、4-クロロフェニル基、2-メトキシフェニル基、3-メトキシフェニル基、4-メトキシフェニル基、4-フェノキシフェニル基、4-ジメチルアミノフェニル基、4-トリメチルシリルフェニル基などが例示される。置換されていてもよい炭素原子数6~20のアリール基の特に好ましいものとしては、フェニル基が例示される。

#### 【0021】

式(1)で示される遷移金属錯体のMは元素周期律表の第4族の元素を示し、具体的にはチタン原子、ジルコニウム原子、ハフニウム原子等が挙げられ、好ましくは、チタン原子またはジルコニウム原子が挙げられる。

#### 【0022】

式(1)で示される遷移金属錯体の $X^1$  または $X^2$  における、ハロゲン原子の具体例としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などが挙げられ、好ましくは塩素原子が挙げられる。

#### 【0023】

$X^1$  または $X^2$  における炭素原子数1~10のアルキル基の具体例としては、メチル基、エチル基、*n*-プロピル基、イソプロピル基、*n*-ブチル基、*sec*-ブチル基、*tert*-ブチル基、*n*-ペンチル基、ネオペンチル基、アミル基、*n*-ヘキシル基、*n*-オクチル基、*n*-デシル基が例示され、さらにこれらの置換基がハロゲン原子、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素置換アミノ基、炭化水素で置換されているシリル基で置換された置換基が例示され、その具体例としては、フルオロメチル基、ジフルオロメチル基、トリフルオロメチル基、フルオロエチル基、ジフルオロエチル基、トリフルオロエチル基、テトラフルオロエチル基、ペンタフルオロエチル基、パーフルオロプロピル基、パーフルオロブチル基、パーフルオロペンチル基、パーフルオロヘキシル基、パーフルオロオクチル基、パーフルオロデシル基、トリクロロメチル基、メトキシメチル基、フェノキシメチル基、ジメチルアミノメチル基、トリメチルシリルメチル基などが例示される。置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルキル基のうち、メチル基、エチル基、イソプロピル基、*tert*-ブチル基、アミル基等が好ましいものとして例示され、さらに好ましくはメチル基が挙げられる。

#### 【0024】

$X^1$  または $X^2$  における炭素原子数7~20のアラルキル基としては、ベンジル基、ナフチルメチル基、アントラセニルメチル基、ジフェニルメチル基等が例示され、これらの基は、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基、炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては(2-メチルフェニル)メチル基、(3-メチルフェニル)メチル基、(4-メチルフェニル)メチル基、(2, 3-ジメチルフェニル)メチル基、(2, 4-ジメチルフェニル)メチル基、(2, 5-ジメチルフェニル)メチル基、(2, 6-ジメチルフェニル)メチル基、(3, 4-ジメチルフェニル)メチル基、

(2, 3, 4-トリメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 5-トリメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 6-トリメチルフェニル)メチル基、(3, 4, 5-トリメチルフェニル)メチル基、(2, 4, 6-トリメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 4, 5-テトラメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 4, 6-テトラメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 5, 6-テトラメチルフェニル)メチル基、(ペンタメチルフェニル)メチル基、(エチルフェニル)メチル基、

(*n*-プロピルフェニル)メチル基、(イソプロピルフェニル)メチル基、(*n*-ブチルフェニル)メチル基、(*sec*-ブチルフェニル)メチル基、(*tert*-ブチルフェニル)メチル基、

ル)メチル基、(n-ペンチルフェニル)メチル基、(ネオペンチルフェニル)メチル基、(n-ヘキシルフェニル)メチル基、(n-オクチルフェニル)メチル基、(n-デシルフェニル)メチル基、(n-ドデシルフェニル)メチル基、(フルオロフェニル)メチル基、(ジフルオロフェニル)メチル基、(ペンタフルオロフェニル)メチル基、(クロロフェニル)メチル基、(メトキシフェニル)メチル基、(フェノキシフェニル)メチル基、(ジメチルアミノフェニル)メチル基、(トリメチルシリルフェニル)メチル基などが例示される。置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキル基の特に好ましいものとしてはベンジル基が例示される。

#### 【0025】

X<sup>1</sup> または X<sup>2</sup> における炭素原子数6~20のアリール基としては、フェニル基、ナフチル基、アントラセニル基等が挙げられる。

これらの基は、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、2-トリル基、3-トリル基、4-トリル基、2, 3-キシリル基、2, 4-キシリル基、2, 5-キシリル基、2, 6-キシリル基、3, 4-キシリル基、3, 5-キシリル基、2, 3, 4-トリメチルフェニル基、2, 3, 5-トリメチルフェニル基、2, 3, 6-トリメチルフェニル基、2, 4, 6-トリメチルフェニル基、3, 4, 5-トリメチルフェニル基、2, 3, 4, 5-テトラメチルフェニル基、2, 3, 4, 6-テトラメチルフェニル基、2, 3, 5, 6-テトラメチルフェニル基、ペンタメチルフェニル基、エチルフェニル基、n-プロピルフェニル基、イソプロピルフェニル基、n-ブチルフェニル基、sec-ブチルフェニル基、tert-ブチルフェニル基、n-ペンチルフェニル基、ネオペンチルフェニル基、n-ヘキシルフェニル基、n-オクチルフェニル基、n-デシルフェニル基、n-ドデシルフェニル基、n-テトラデシルフェニル基、2-フルオロフェニル基、3-フルオロフェニル基、4-フルオロフェニル基、3, 5-ジフルオロフェニル基、ペンタフルオロフェニル基、4-クロロフェニル基、2-メトキシフェニル基、3-メトキシフェニル基、4-メトキシフェニル基、4-フェノキシフェニル基、4-ジメチルアミノフェニル基、4-トリメチルシリルフェニル基などが例示される。置換されていてもよい炭素原子数6~20のアリール基の特に好ましいものとしては、フェニル基が例示される。

#### 【0026】

X<sup>1</sup> または X<sup>2</sup> における炭素原子数1~10のアルコキシ基の具体例としては、メトキシ基、エトキシ基、n-プロポキシ基、イソプロポキシ基、n-ブトキシ基、sec-ブトキシ基、tert-ブトキシ基、n-ペンチルオキシ基、ネオペンチルオキシ基、n-ヘキシルオキシ基、n-オクチルオキシ基、n-ノニルオキシ基、n-デシルオキシ基が例示される。これらはさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示される。

置換されたアルコキシ基の具体例としては、フルオロメトキシ基、ジフルオロメトキシ基、トリフルオロメトキシ基、フルオロエトキシ基、ジフルオロエトキシ基、トリフルオロエトキシ基、テトラフルオロエトキシ基、ペンタフルオロエトキシ基、パーフルオロプロポキシ基、パーフルオロブチルオキシ基、パーフルオロペンチルオキシ基、パーフルオロヘキシルオキシ基、パーフルオロオクチルオキシ基、パーフルオロデシルオキシ基、トリクロロメチルオキシ基、メトキシメトキシ基、フェノキシメトキシ基、ジメチルアミノメトキシ基、トリメチルシリルメトキシ基などが例示される。置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルコキシ基の特に好ましいものとしては、メトキシ基が例示される。

#### 【0027】

X<sup>1</sup> または X<sup>2</sup> における炭素原子数7~20のアラルキルオキシ基としては、ベンジルオキシ基、ナフチルメトキシ基、アントラセニルメトキシ基、ジフェニルメトキシ基が例示され、これらはさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アル



コキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、(2-メチルフェニル)メトキシ基、(3-メチルフェニル)メトキシ基、(4-メチルフェニル)メトキシ基、(2,3-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2,4-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2,5-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2,6-ジメチルフェニル)メトキシ基、(3,4-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2,3,4-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2,3,5-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2,3,6-トリメチルフェニル)メトキシ基、(3,4,5-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2,4,6-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2,3,4,5-テトラメチルフェニル)メトキシ基、(2,3,4,6-テトラメチルフェニル)メトキシ基、(2,3,5,6-テトラメチルフェニル)メトキシ基、(ペンタメチルフェニル)メトキシ基、(エチルフェニル)メトキシ基、(n-プロピルフェニル)メトキシ基、(イソプロピルフェニル)メトキシ基、(n-ブチルフェニル)メトキシ基、(sec-ブチルフェニル)メトキシ基、(tert-ブチルフェニル)メトキシ基、(n-ペンチルフェニル)メトキシ基、(ネオペンチルフェニル)メトキシ基、(n-ヘキシルフェニル)メトキシ基、(n-オクチルフェニル)メトキシ基、(n-デシルフェニル)メトキシ基、(n-ドデシルフェニル)メトキシ基、(フルオロフェニル)メチル基、(ジフルオロフェニル)メチル基、(ペンタフルオロフェニル)メチル基、(クロロフェニル)メチル基、(メトキシフェニル)メチル基、(フェノキシフェニル)メチル基、(ジメチルアミノフェニル)メチル基、(トリメチルシリルフェニル)メチル基などが例示される。置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキルオキシ基の特に好ましいものとしてはベンジルオキシ基が例示される。

#### 【0028】

X<sup>1</sup> または X<sup>2</sup> における炭素原子数6~20のアリールオキシ基としては、フェノキシ基、ナフトキシ基、アントラセノキシ基が挙げられる。

これらはさらに置換されていてもよく、例えば、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリールオキシ基、炭化水素で置換されたアミノ基または炭化水素で置換されたシリル基で置換されたものが例示され、その具体例としては、

2-メチルフェノキシ基、3-メチルフェノキシ基、4-メチルフェノキシ基、2,3-ジメチルフェノキシ基、2,4-ジメチルフェノキシ基、2,5-ジメチルフェノキシ基、2,6-ジメチルフェノキシ基、3,4-ジメチルフェノキシ基、3,5-ジメチルフェノキシ基、2,3,4-トリメチルフェノキシ基、2,3,5-トリメチルフェノキシ基、2,3,6-トリメチルフェノキシ基、2,4,5-トリメチルフェノキシ基、2,4,6-トリメチルフェノキシ基、3,4,5-トリメチルフェノキシ基、2,3,4,5-テトラメチルフェノキシ基、2,3,4,6-テトラメチルフェノキシ基、2,3,5,6-テトラメチルフェノキシ基、ペンタメチルフェノキシ基、エチルフェノキシ基、n-プロピルフェノキシ基、イソプロピルフェノキシ基、n-ブチルフェノキシ基、sec-ブチルフェノキシ基、tert-ブチルフェノキシ基、n-ヘキシルフェノキシ基、n-オクチルフェノキシ基、n-デシルフェノキシ基、n-ドデシルフェノキシ基、2-フルオロフェノキシ基、3-フルオロフェノキシ基、4-フルオロフェノキシ基、3,5-ジフルオロフェノキシ基、ペンタフルオロフェノキシ基、4-クロロフェノキシ基、2-メトキシフェノキシ基、3-メトキシフェノキシ基、4-メトキシフェノキシ基、4-フェノキシフェノキシ基、4-ジメチルアミノフェノキシ基、4-トリメチルシリルフェノキシ基などが例示される。特に好ましい置換されていてもよい炭素原子数7~20のアリールオキシ基としては、フェノキシ基が例示される。

#### 【0029】

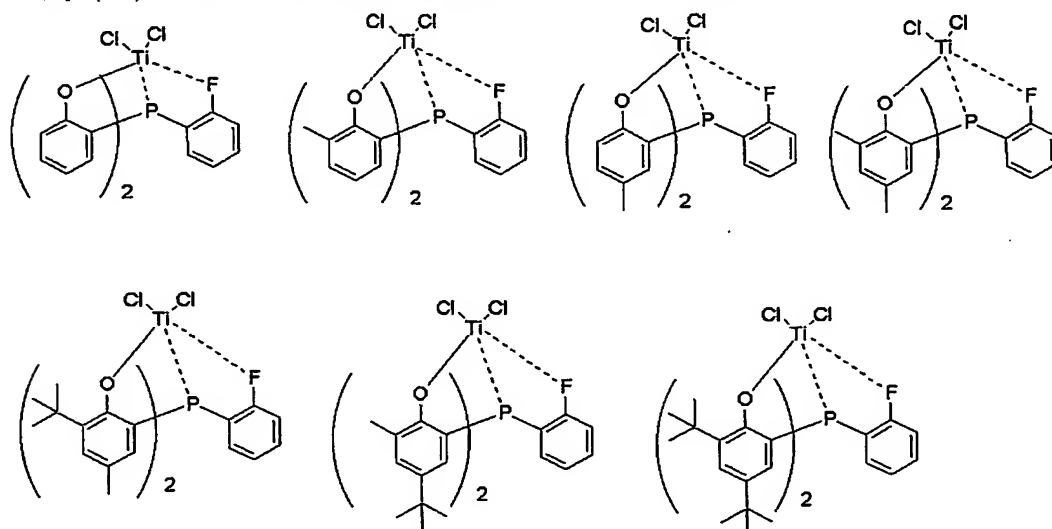
X<sup>1</sup> または X<sup>2</sup> における炭素原子数1~20の炭化水素で置換されたアミノ基の炭化水素基としては、例えば、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基、n-ペンチル基、ネオペンチル基、アミル基、n-ヘキシル基、シクロヘキシル基、n-オクチル基、n-デシル基などの炭素



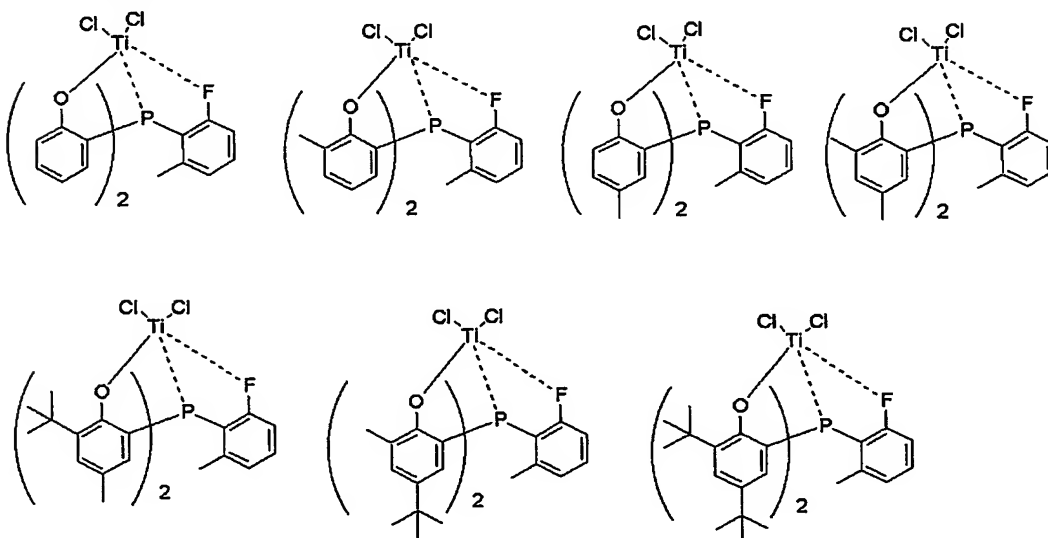
原子数 1～10 のアルキル基、フェニル基、トリル基、キシリル基、ナフチル基、アントラセニル基などの炭素原子数 6～20 のアリール基等が挙げられる。かかる炭素数 1～20 の炭化水素で置換されたアミノ基としては、例えば、ジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、ジ-*n*-プロピルアミノ基、ジイソプロピルアミノ基、ジ-*n*-ブチルアミノ基、ジ-*sec*-ブチルアミノ基、ジ-*tert*-ブチルアミノ基、ジイソブチルアミノ基、*tert*-ブチルイソプロピルアミノ基、ジ-*n*-ヘキシルアミノ基、ジ-*n*-オクタールアミノ基、ジ-*n*-デシルアミノ基、ジフェニルアミノ基等が挙げられ、好ましくはジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基が挙げられる。

## 【0030】

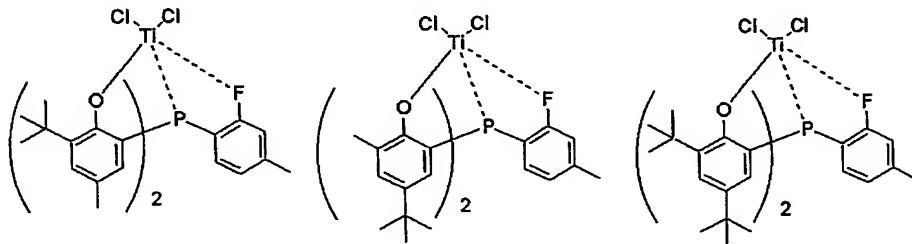
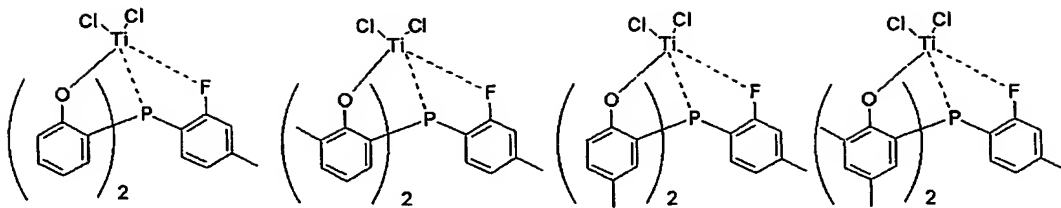
式(1)で示される遷移金属錯体としては、例えば、以下に示す化合物が挙げられる。



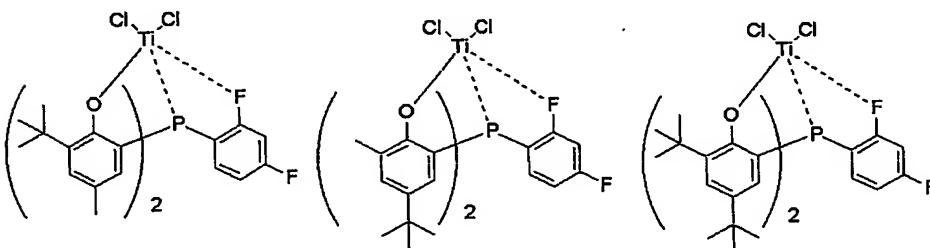
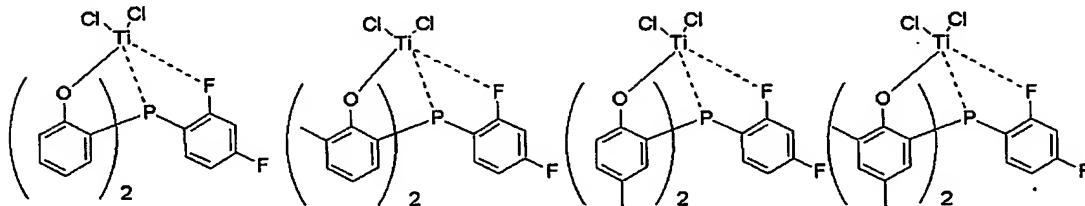
## 【0031】



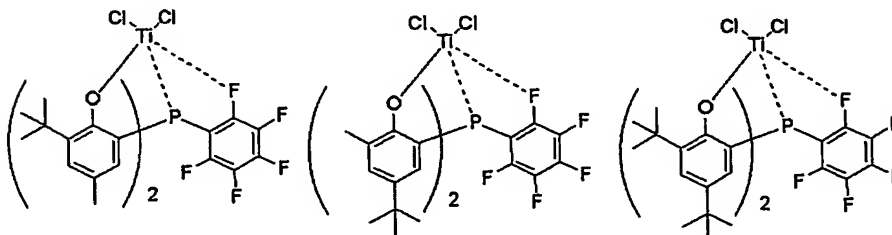
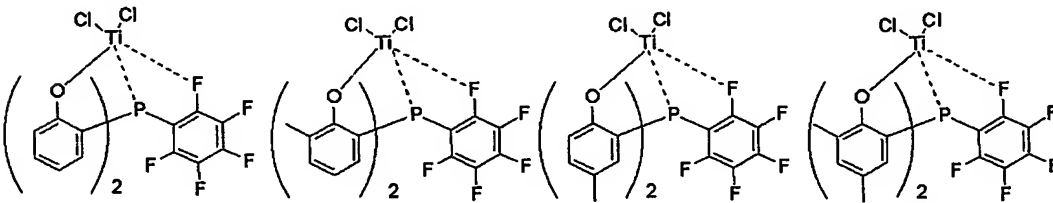
## 【0032】



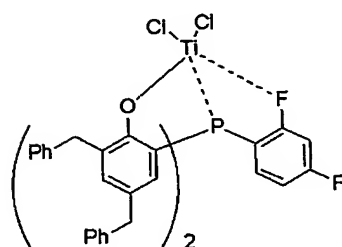
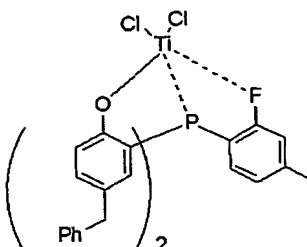
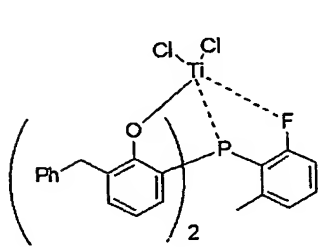
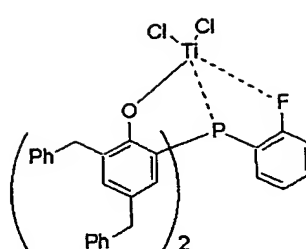
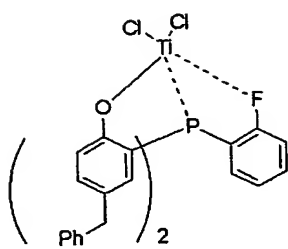
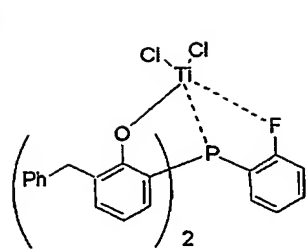
【0033】



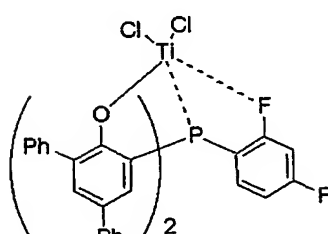
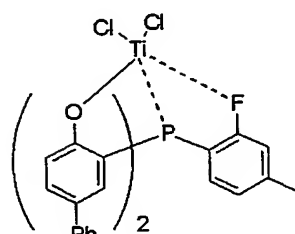
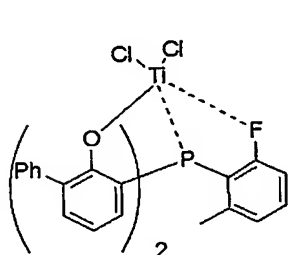
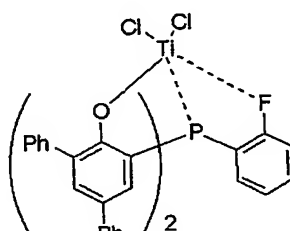
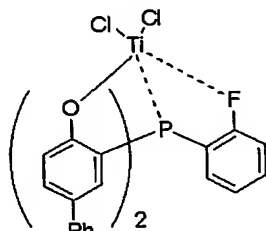
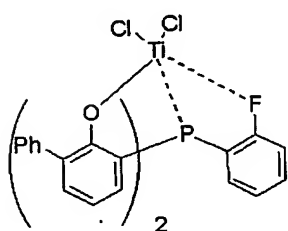
【0034】



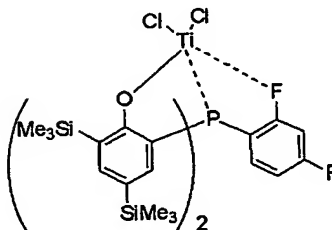
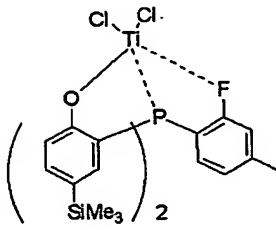
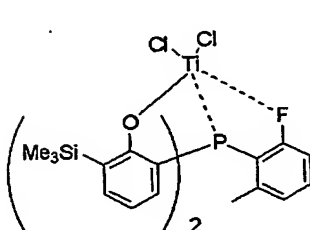
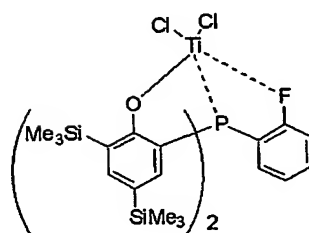
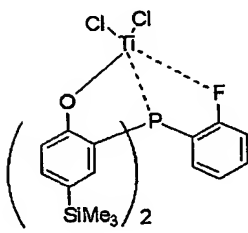
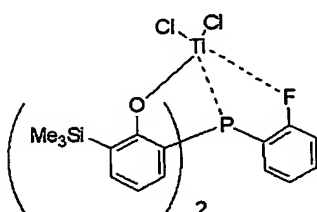
【0035】



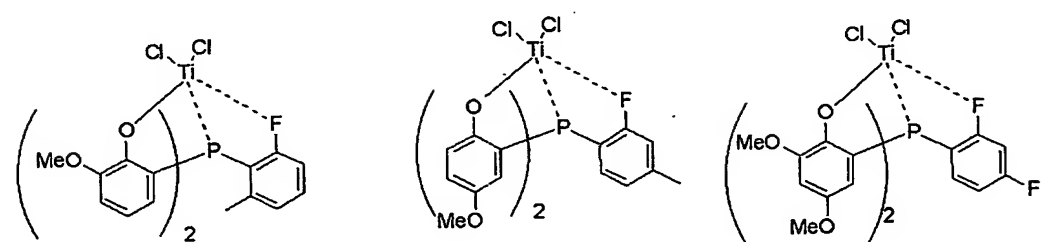
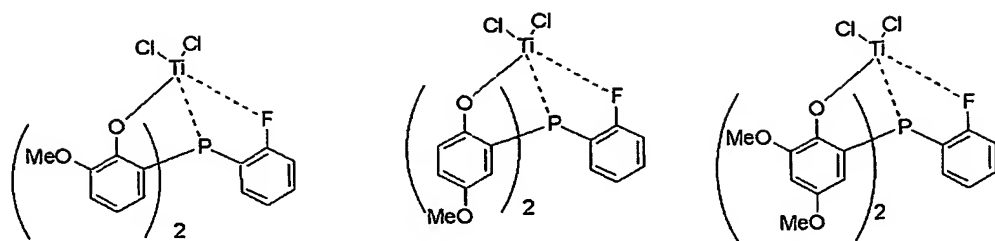
【0036】



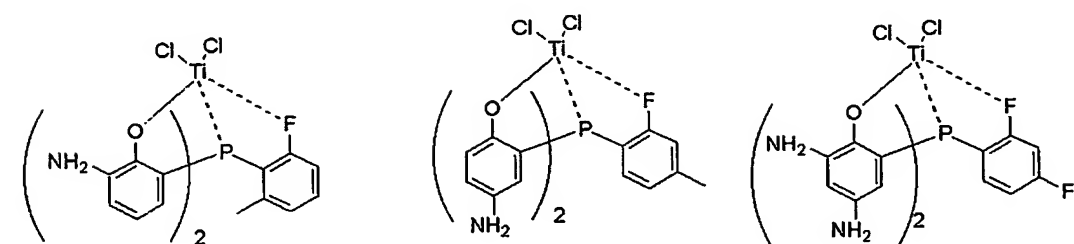
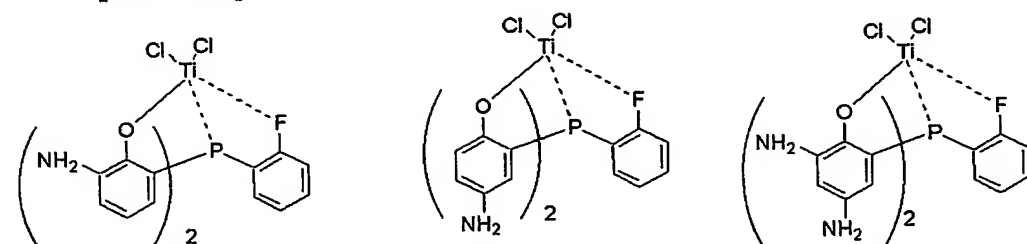
【0037】



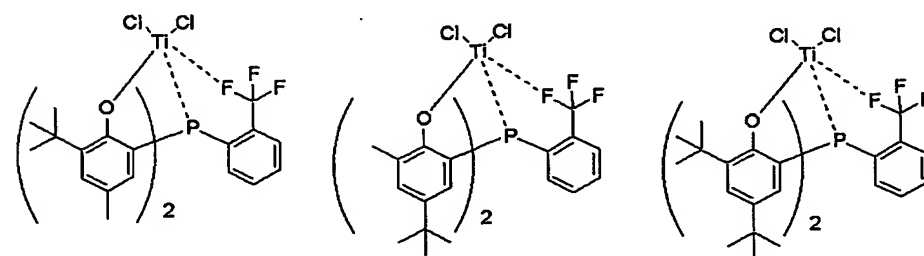
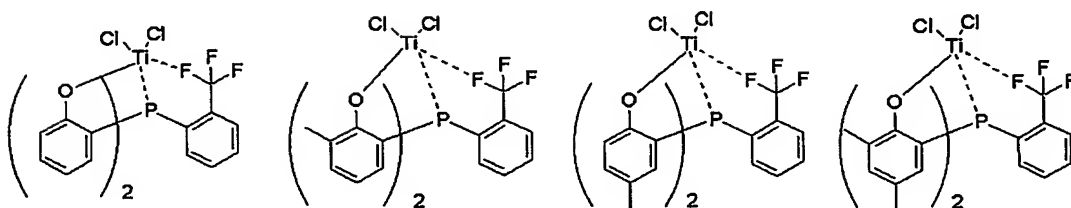
【0038】



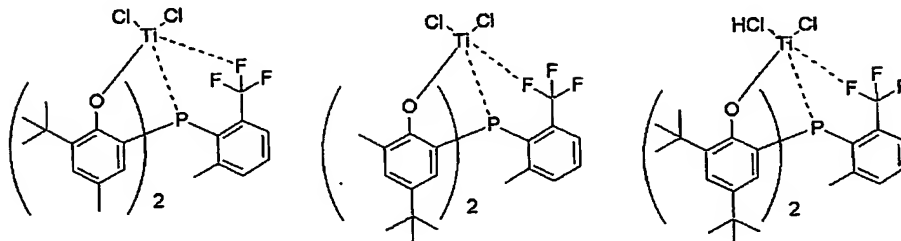
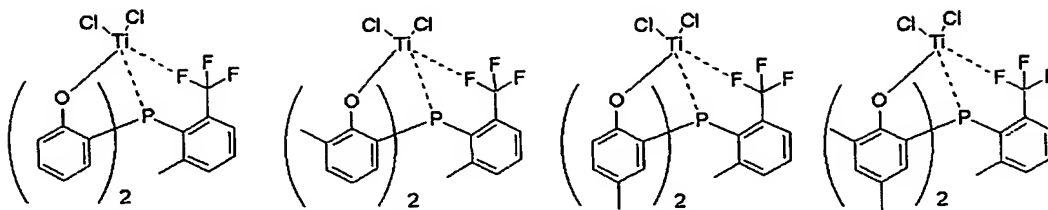
【0039】



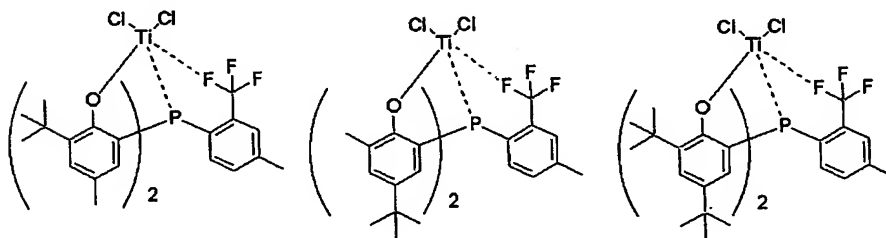
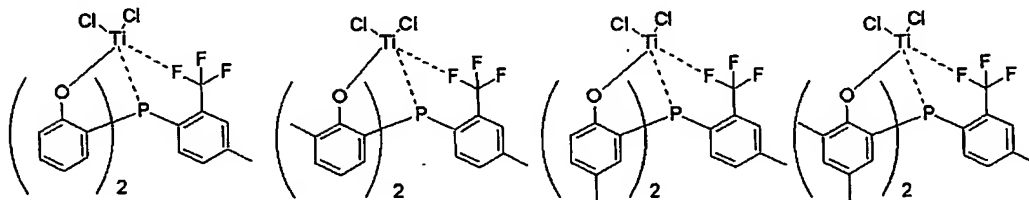
【0040】



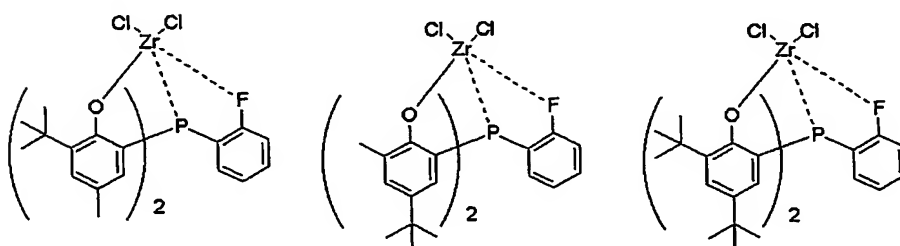
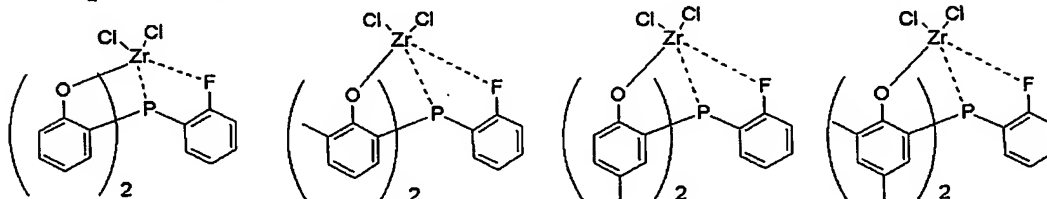
【0041】



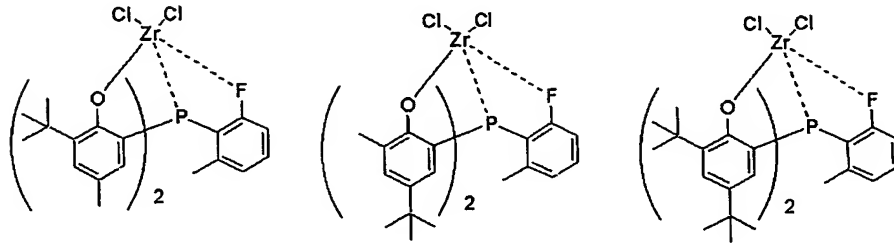
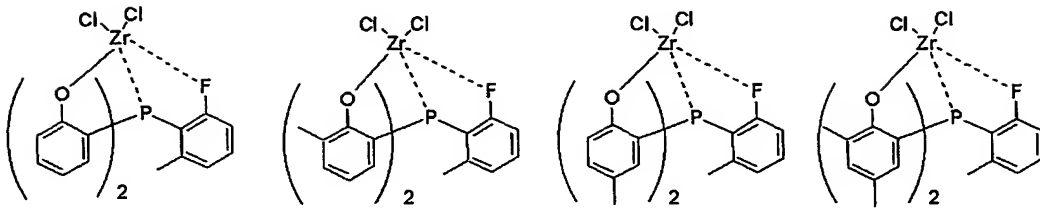
【0042】



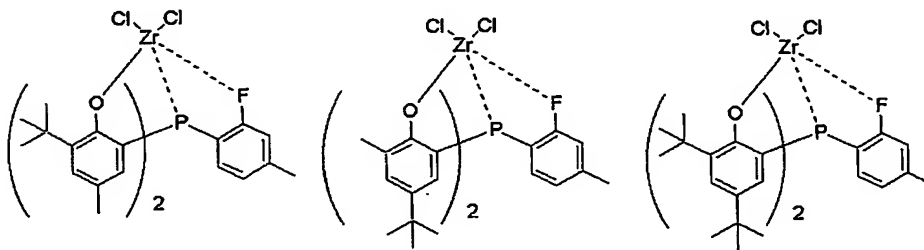
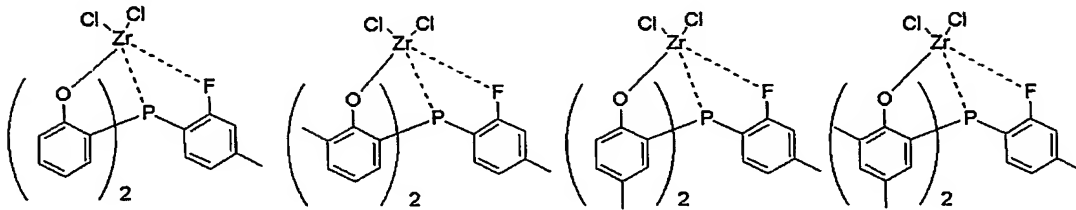
【0043】



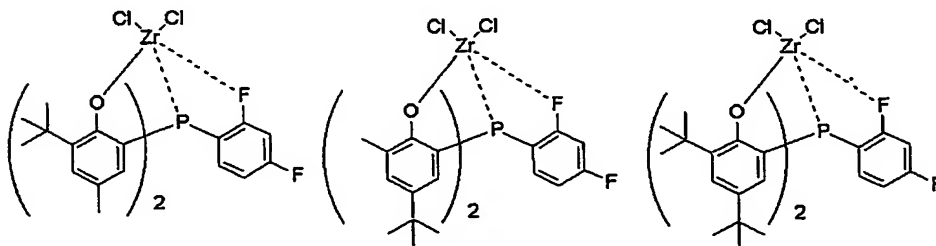
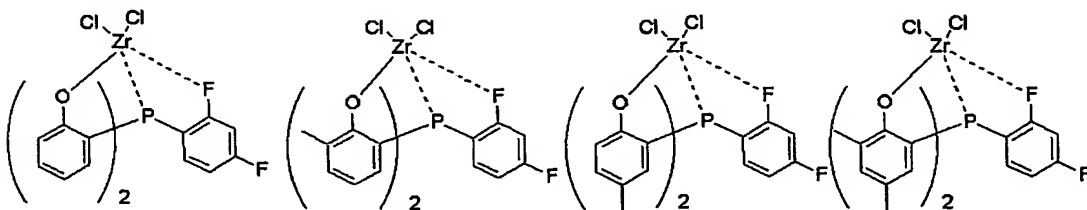
【0044】



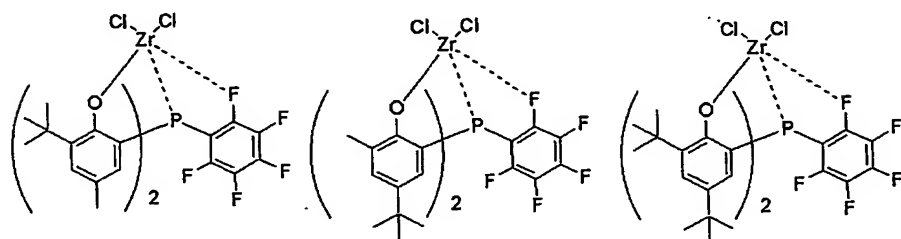
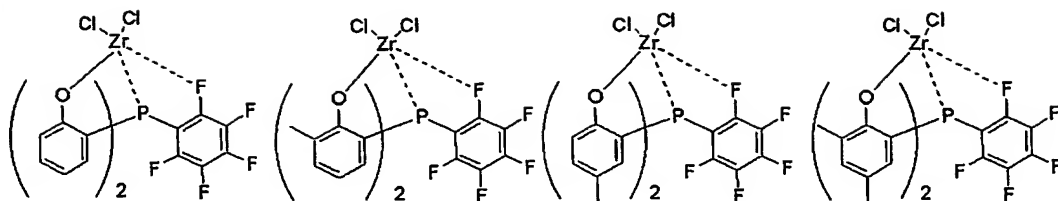
【0045】



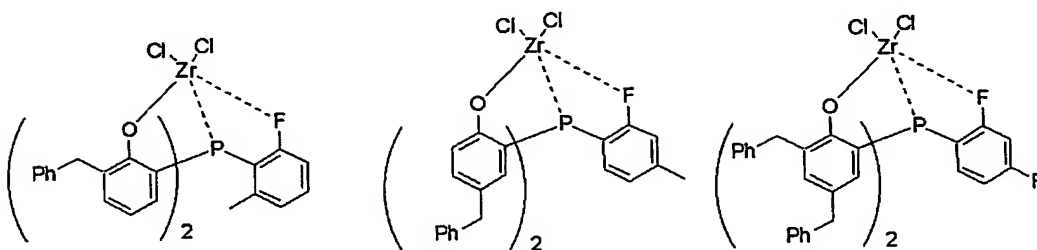
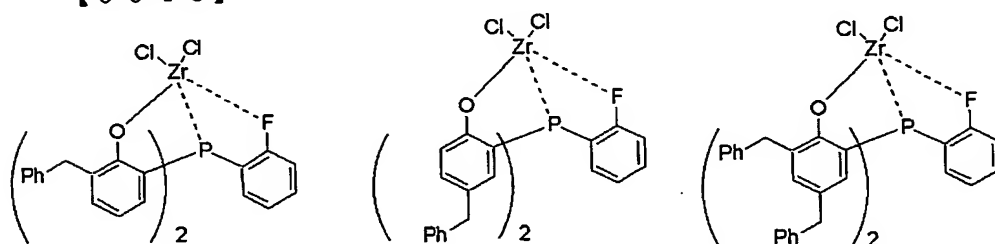
【0046】



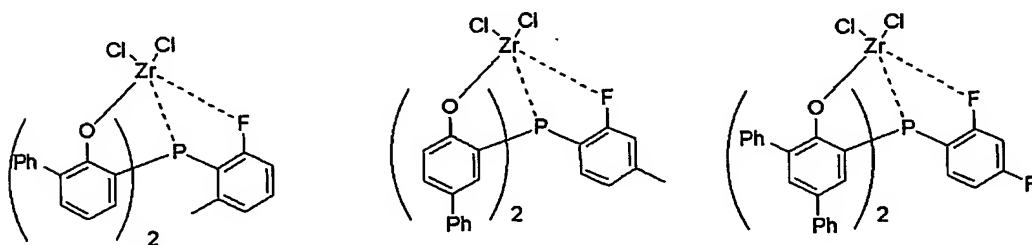
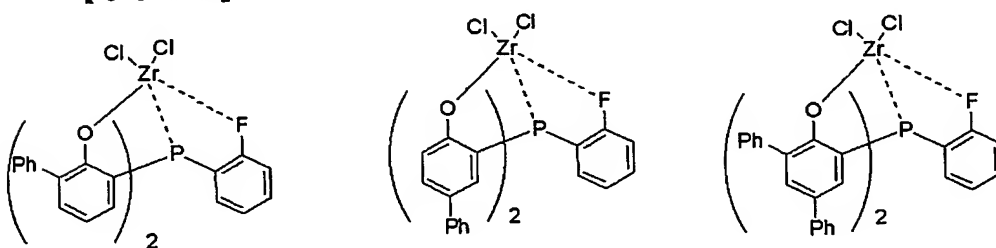
【0047】



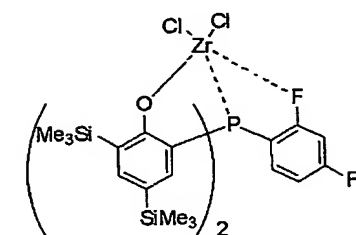
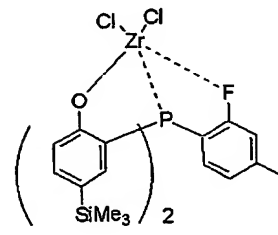
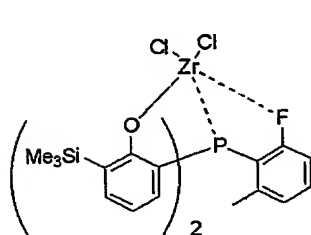
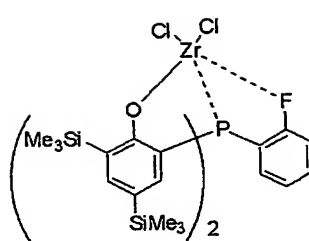
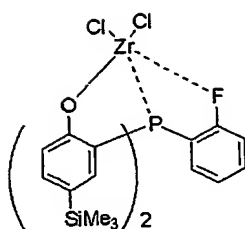
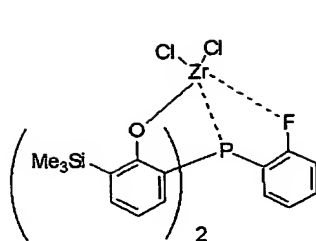
【0048】



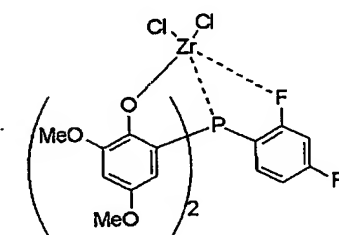
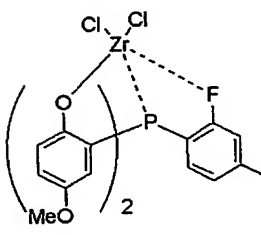
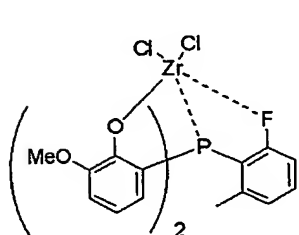
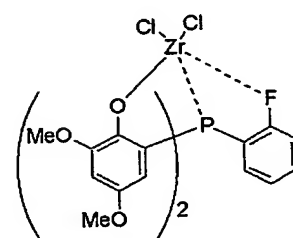
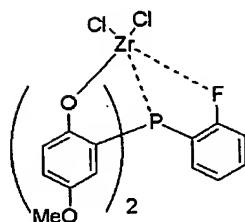
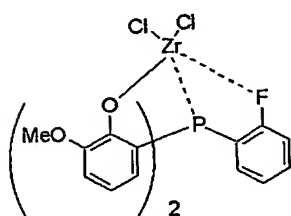
【0049】



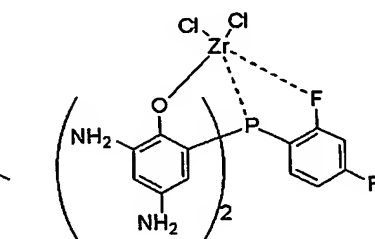
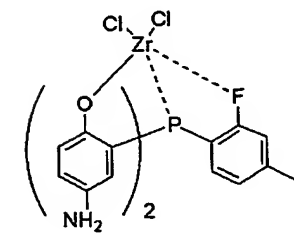
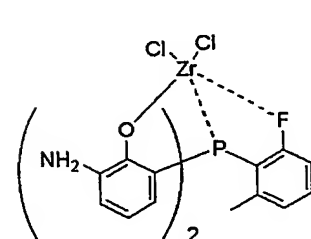
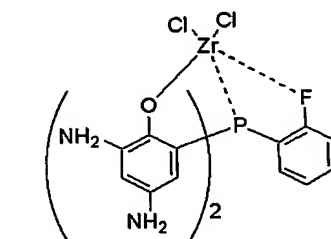
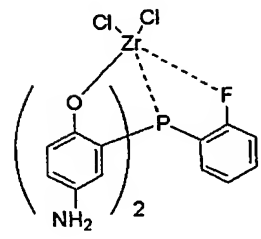
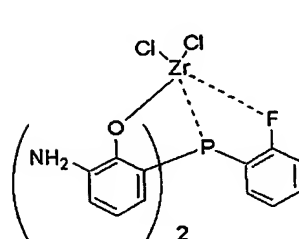
【0050】



【0051】

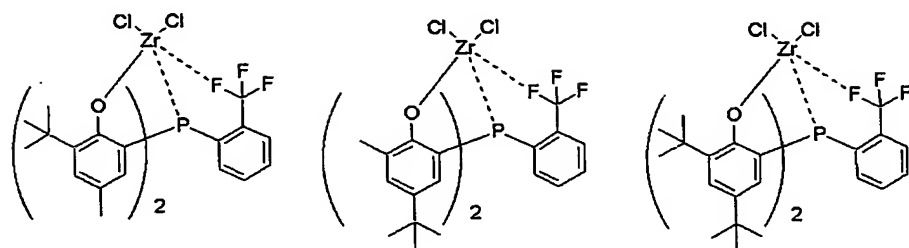
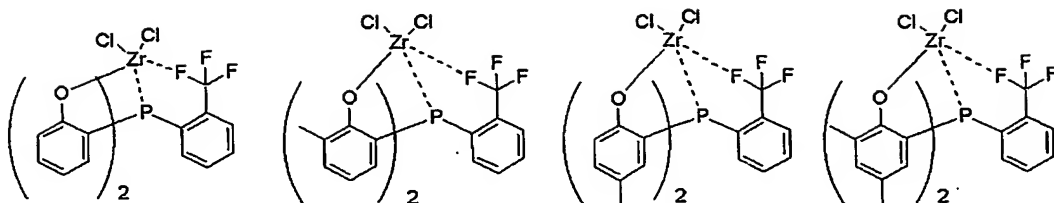


【0052】

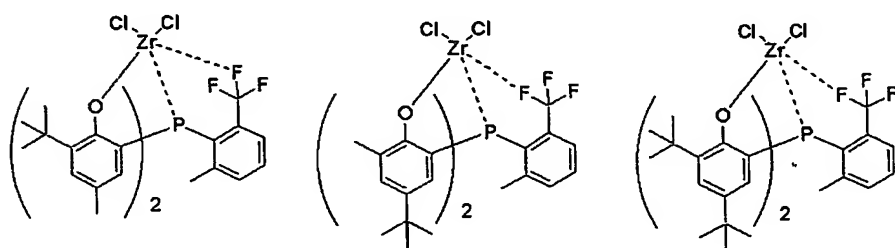
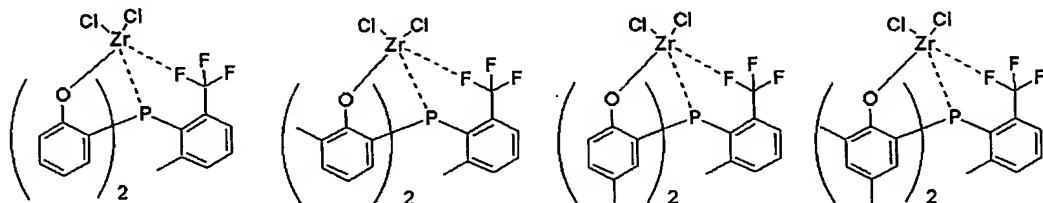


【0053】

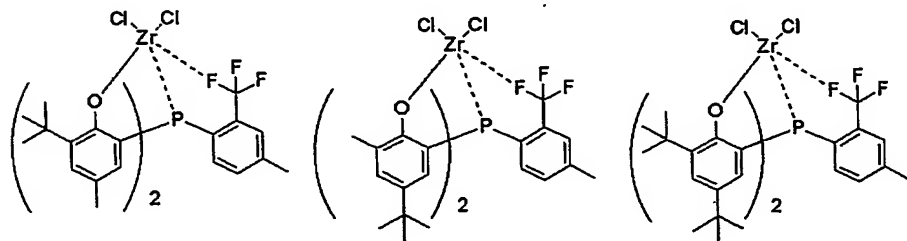
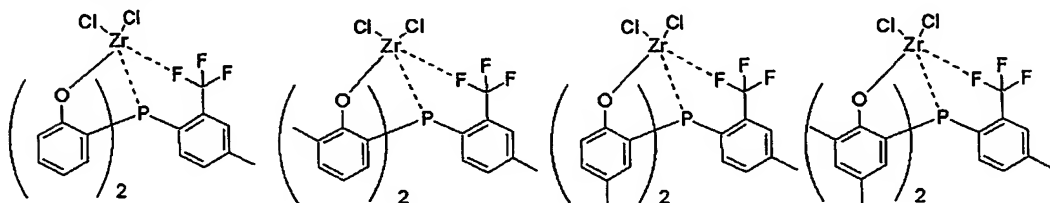




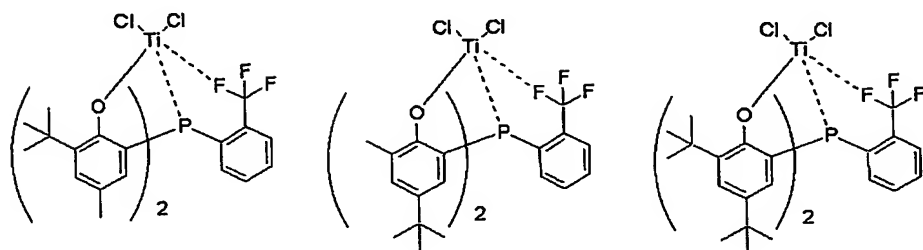
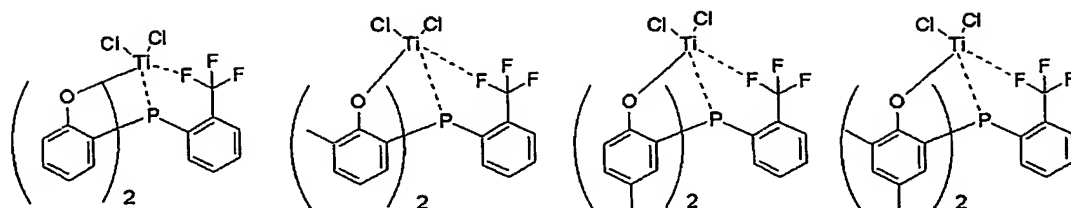
【0054】



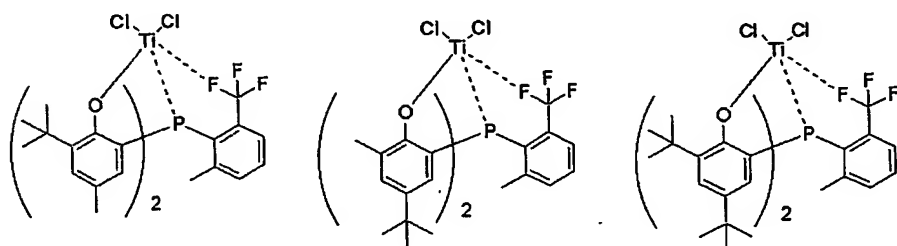
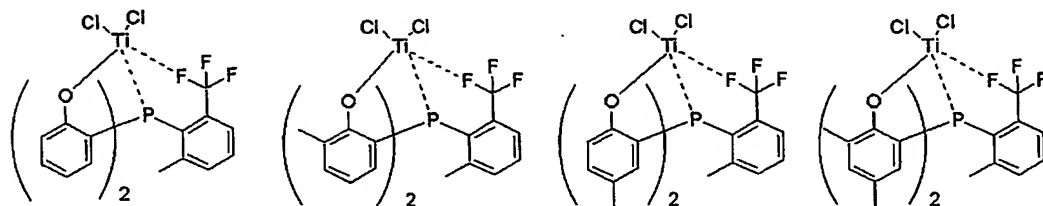
【0055】



【0056】

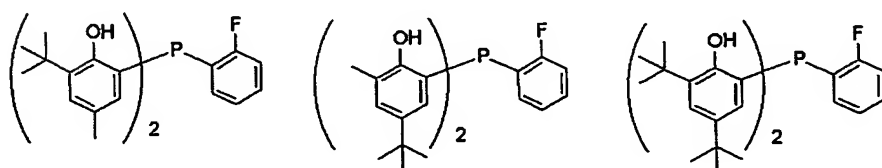
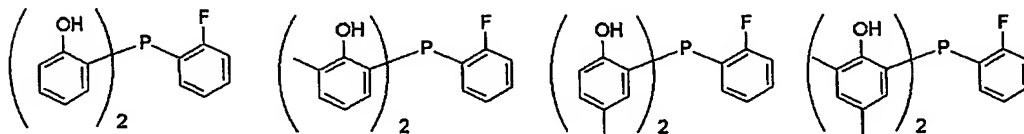


【0057】

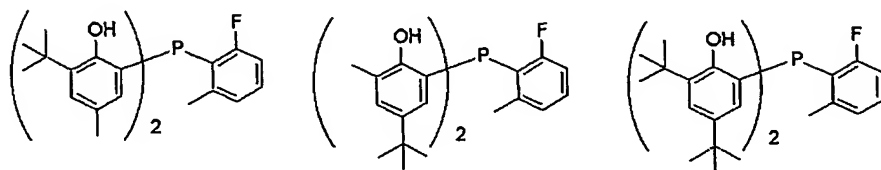
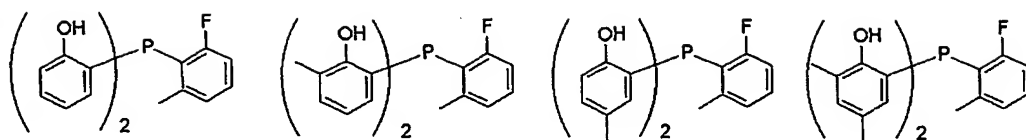


【0058】

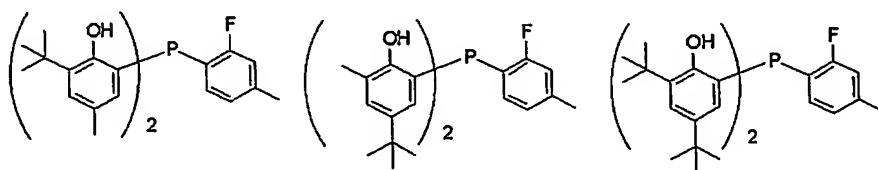
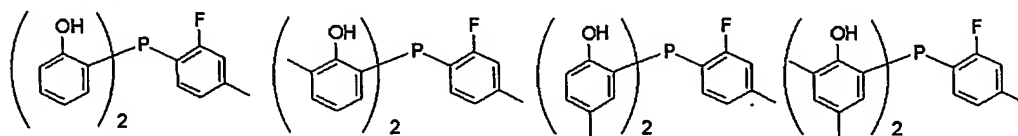
式(2)で示される置換フェノールの具体例としては、例えば、以下に示す化合物が挙げられる。



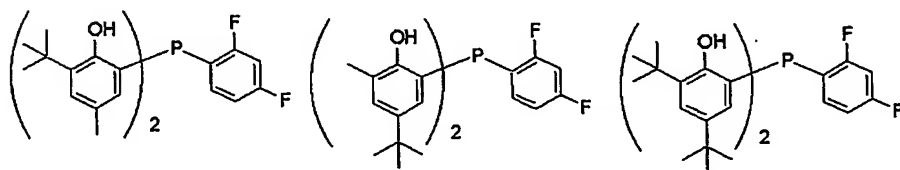
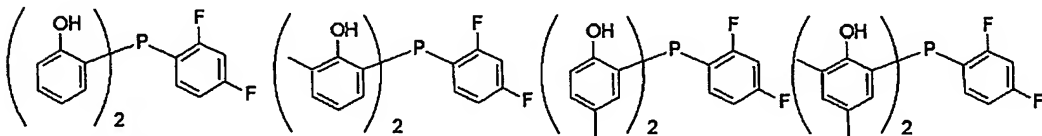
【0059】



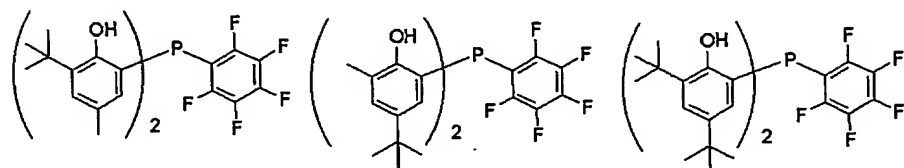
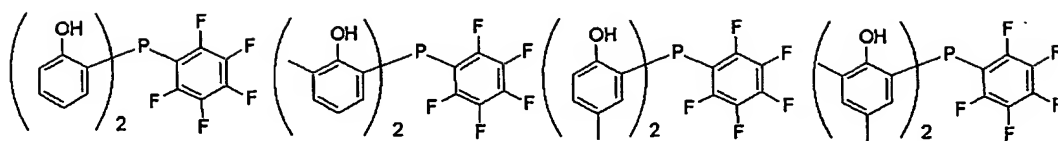
【0060】



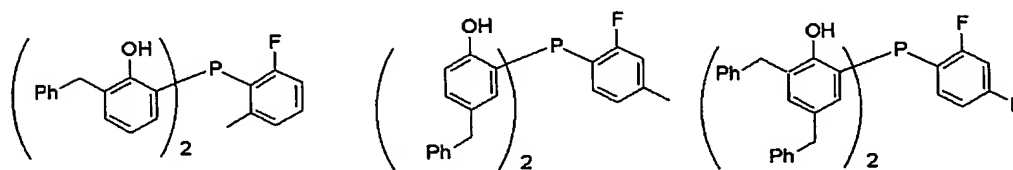
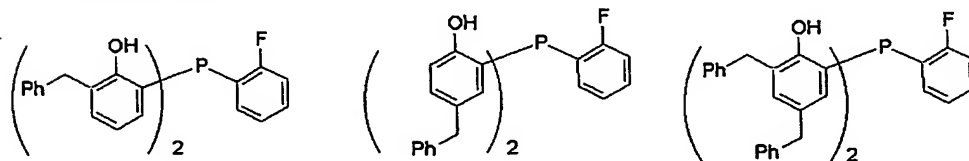
【0061】



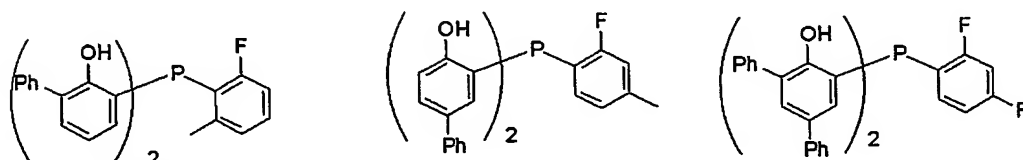
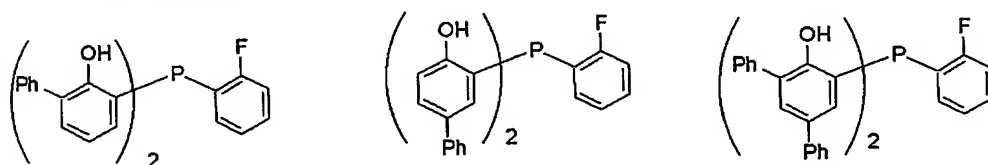
【0062】



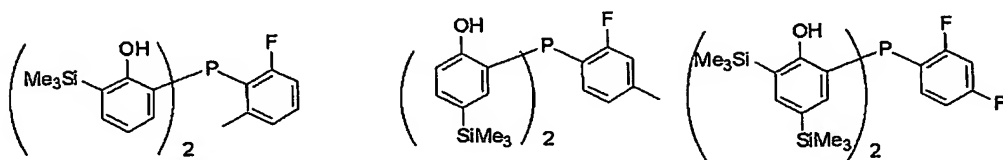
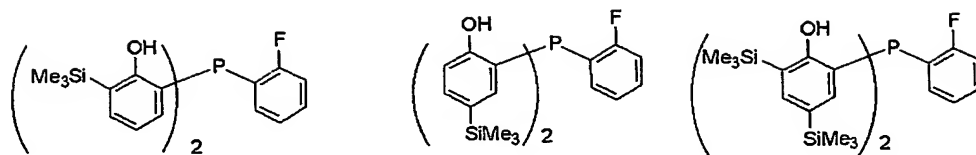
【0063】



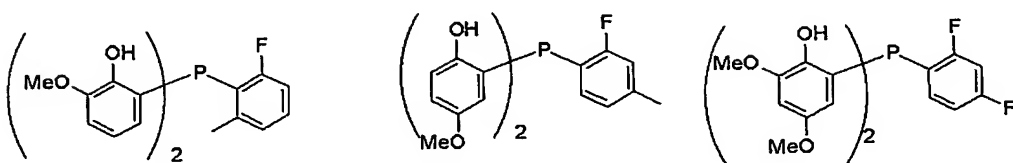
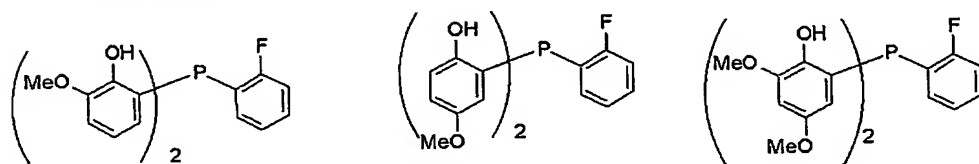
【0064】



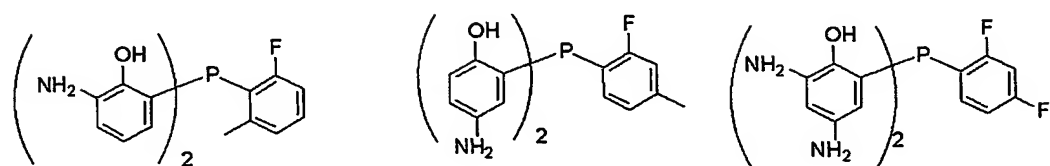
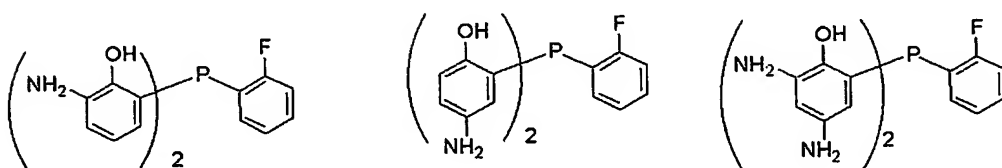
【0065】



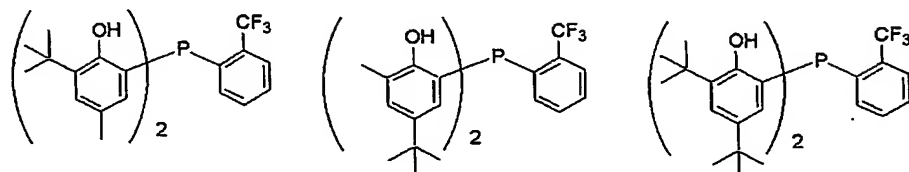
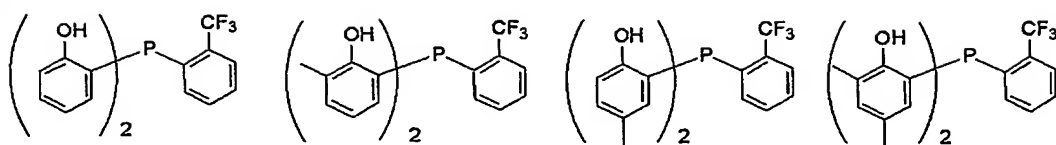
【0066】



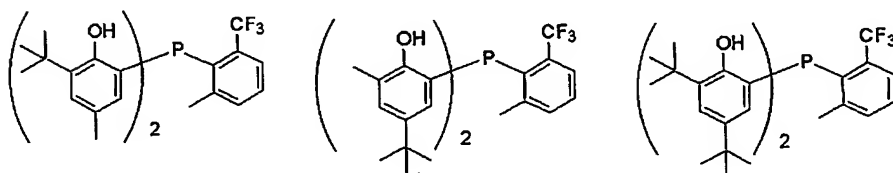
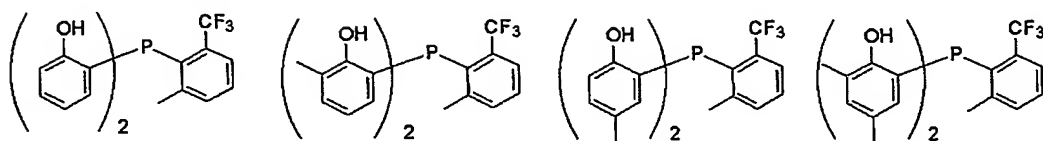
【0067】



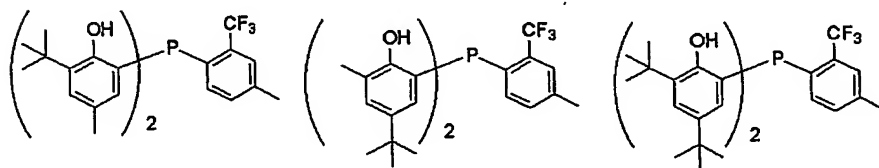
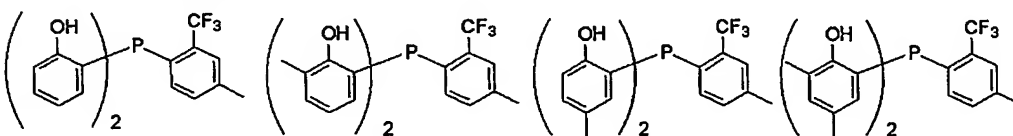
【0068】



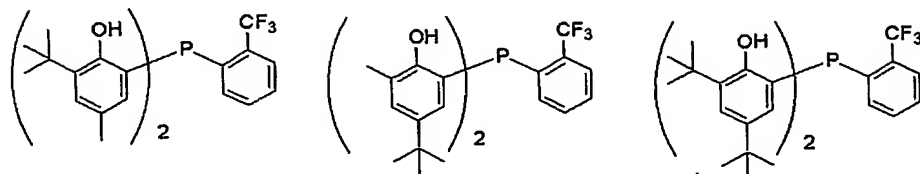
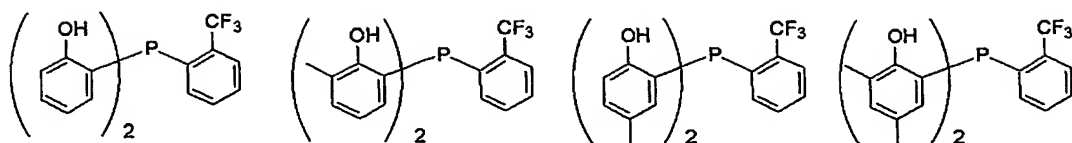
【0069】



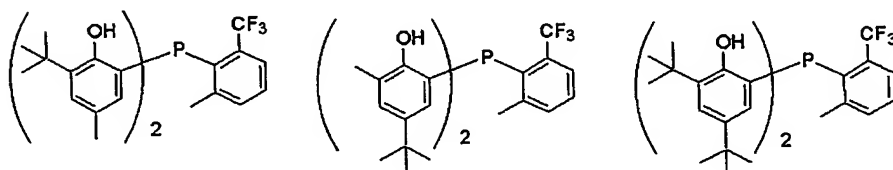
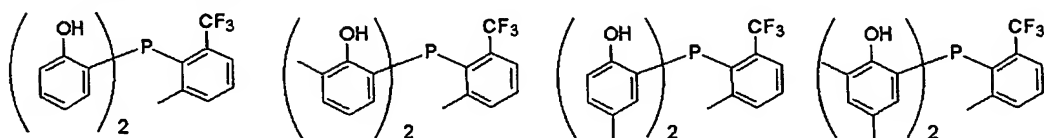
【0070】



【0071】

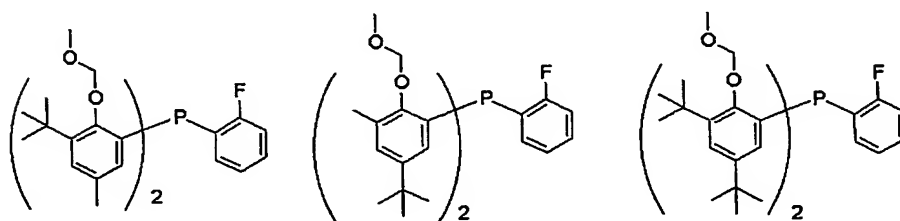
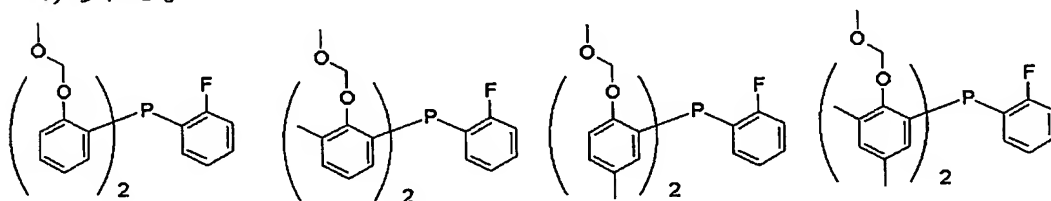


【0072】

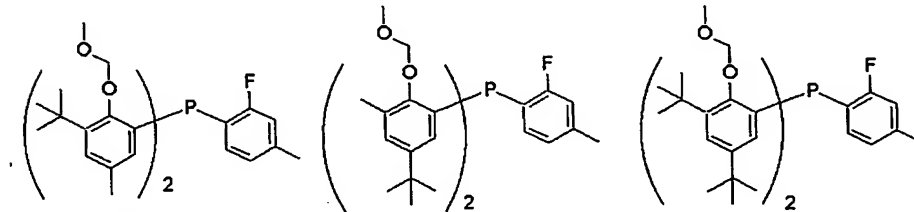
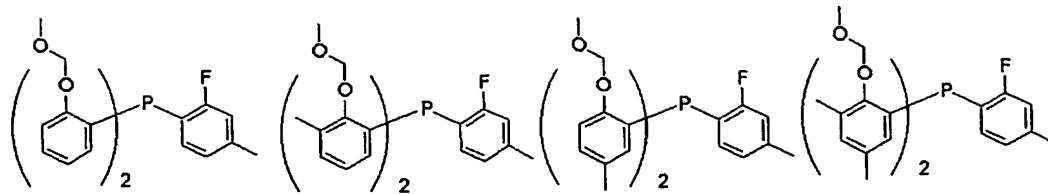


【0073】

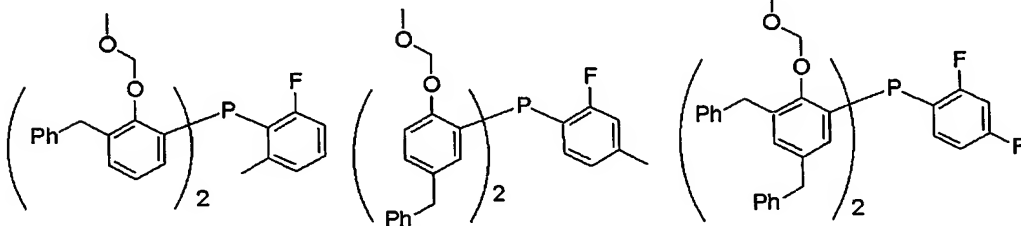
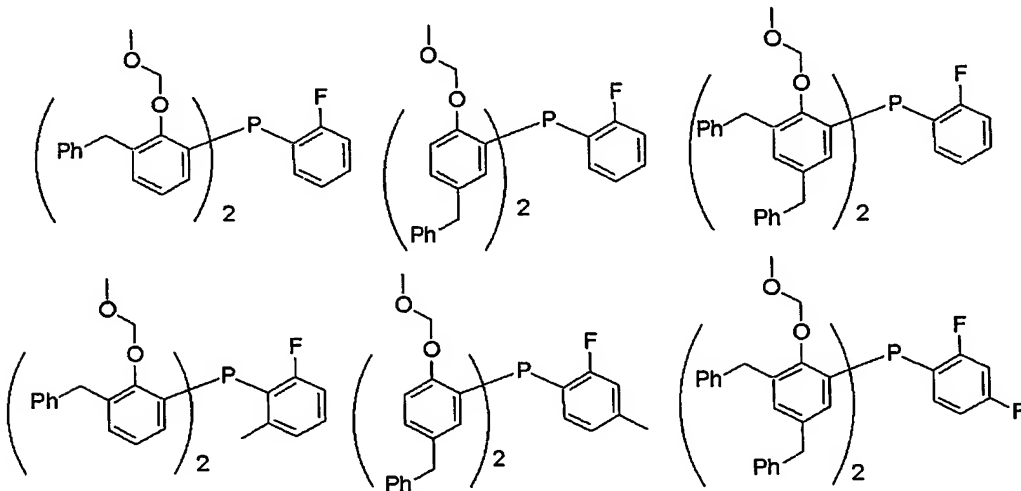
式(3)で示されるホスフィン化合物の具体例としては、例えば、以下に示す化合物が挙げられる。



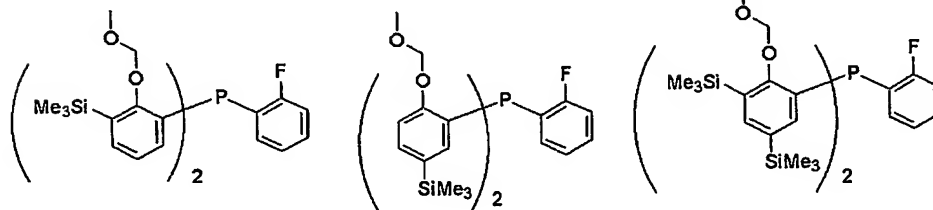
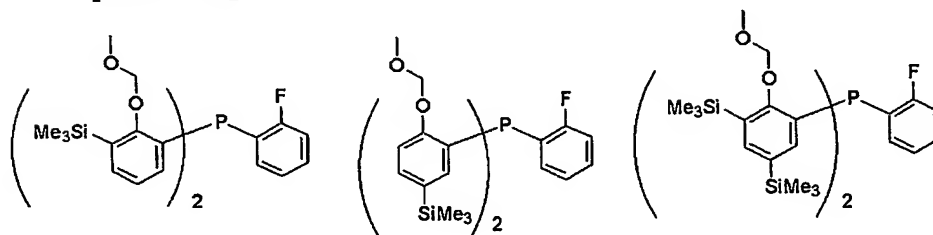
【0074】



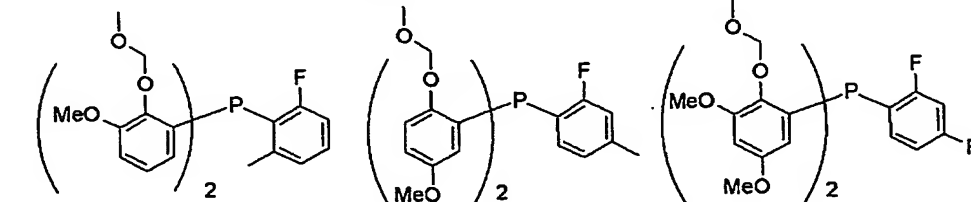
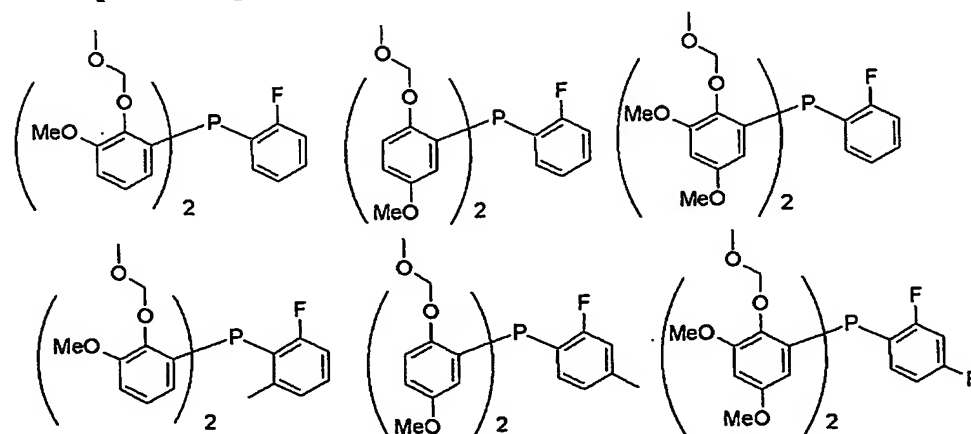
【0075】



【0076】

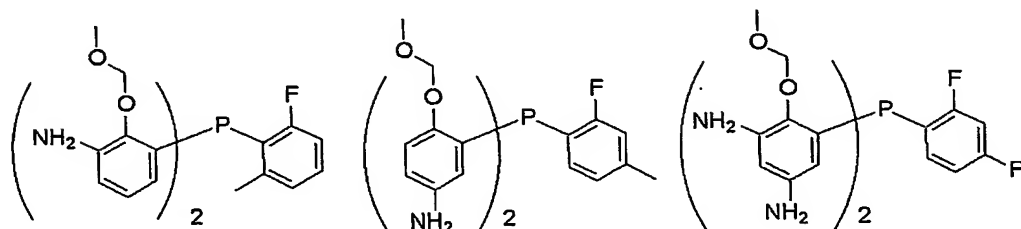
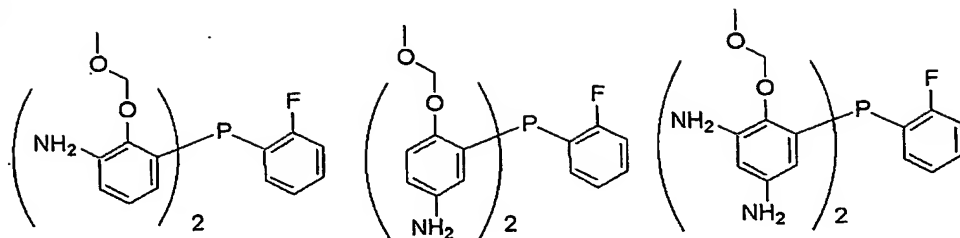


【0077】

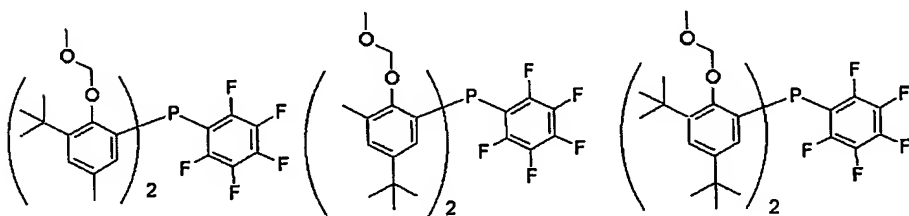
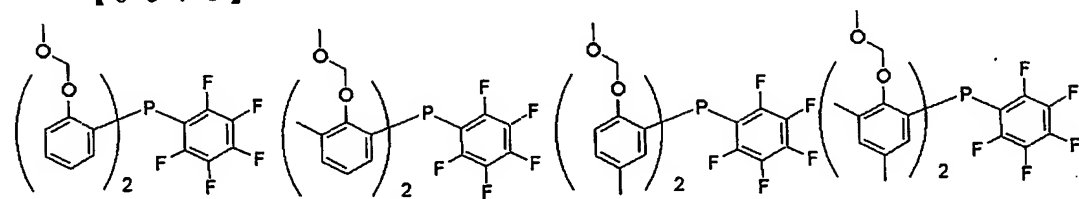


【0078】

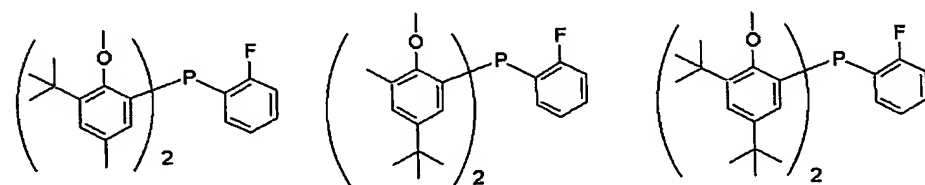
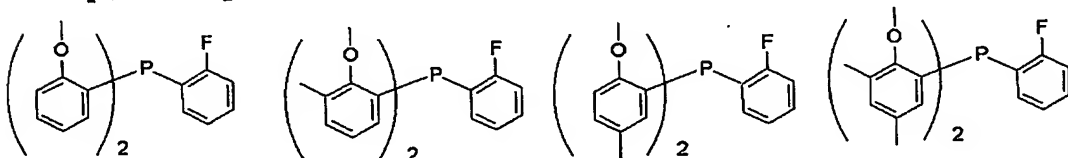




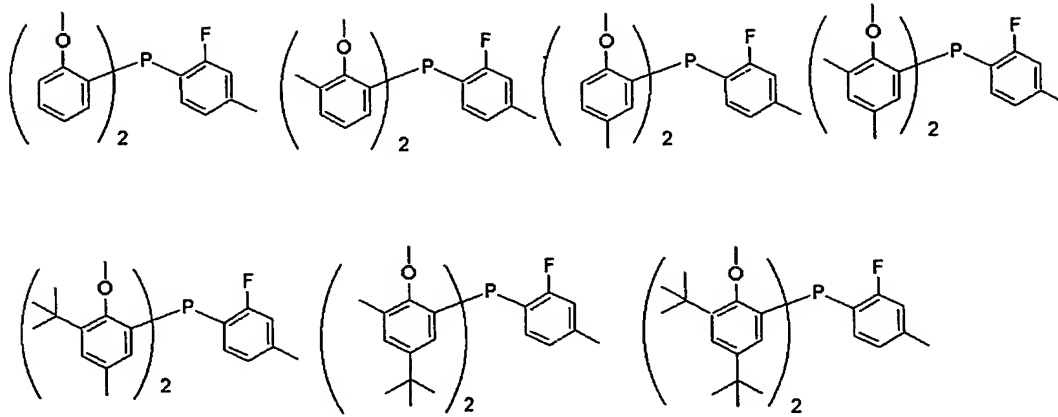
【0079】



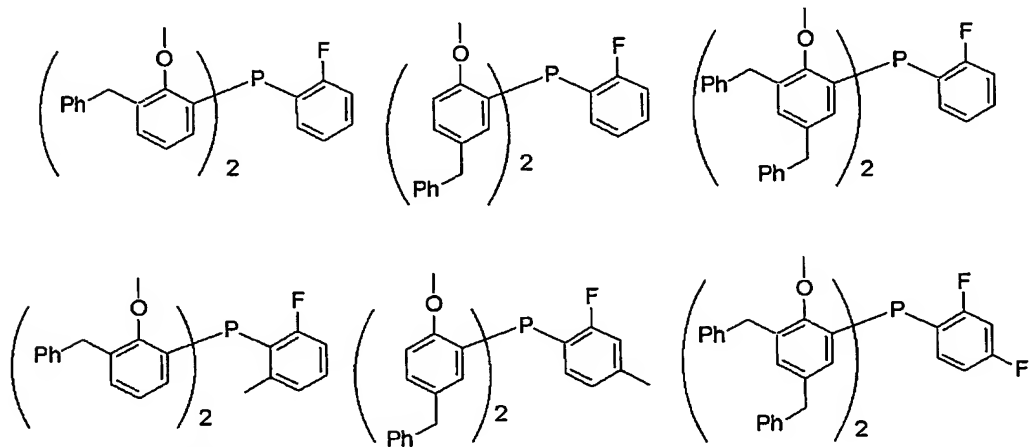
【0080】



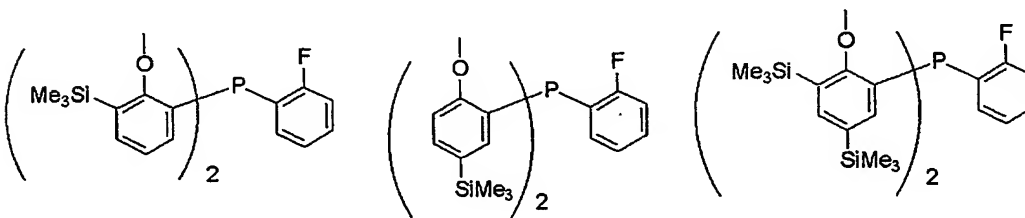
【0081】



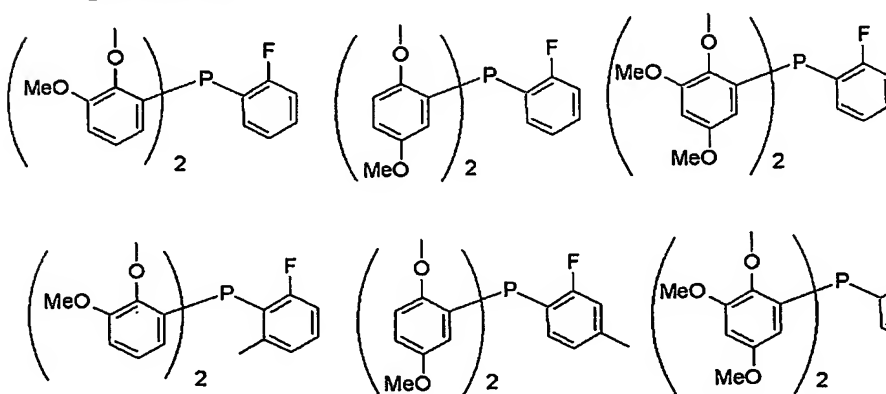
【0082】



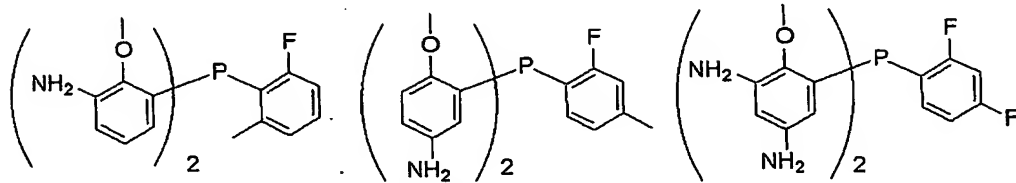
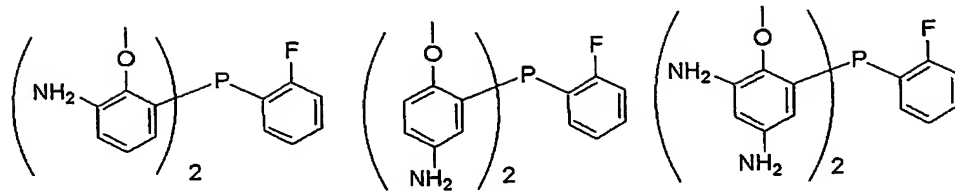
【0083】



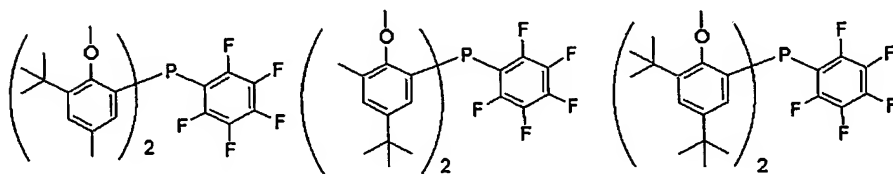
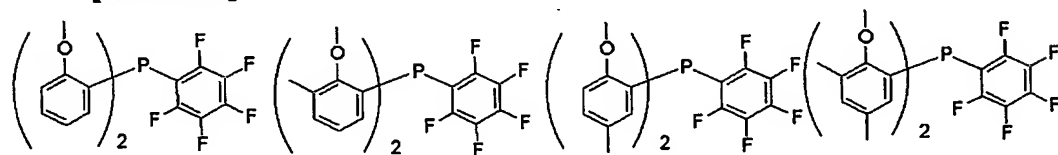
【0084】



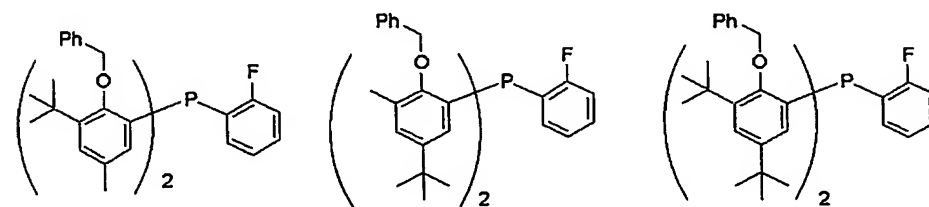
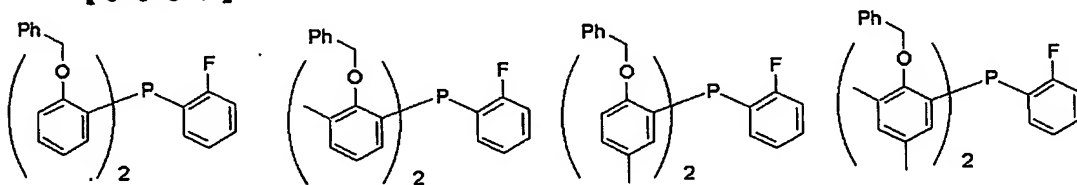
【0085】



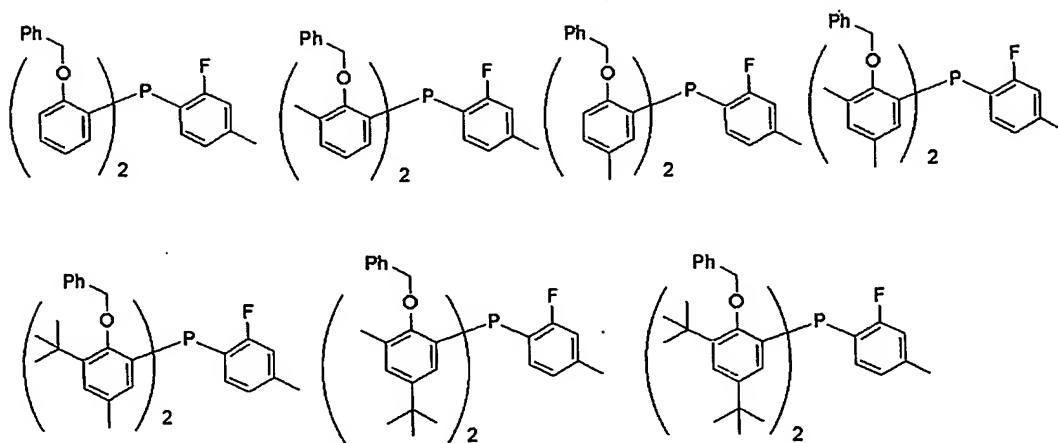
【0086】



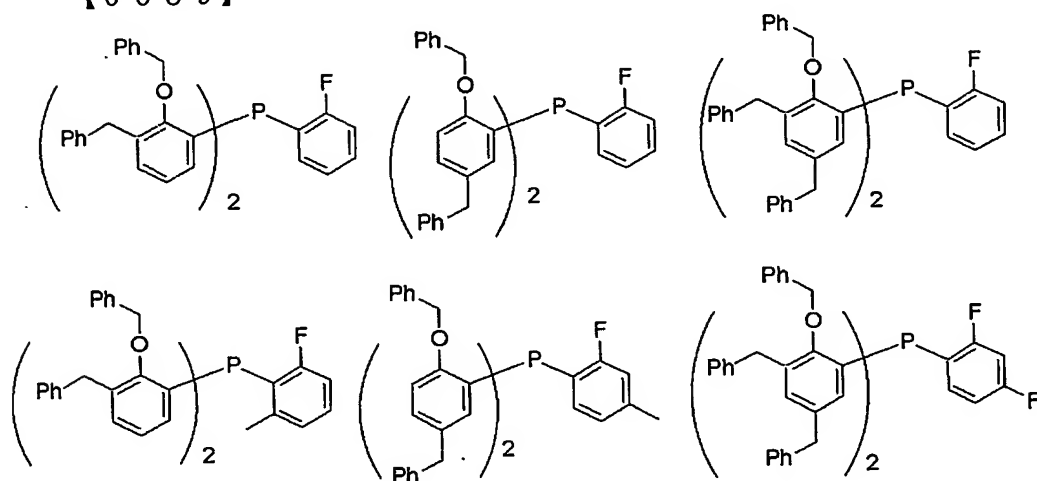
【0087】



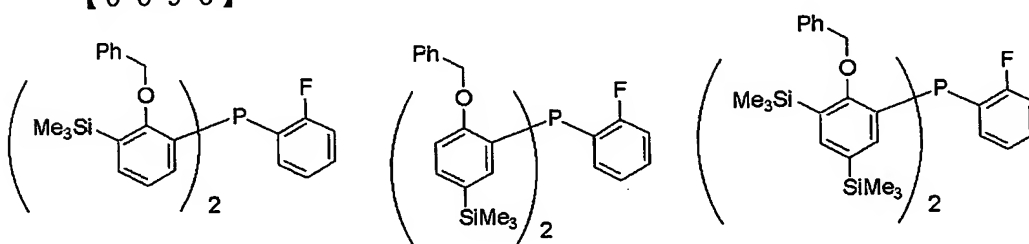
【0088】



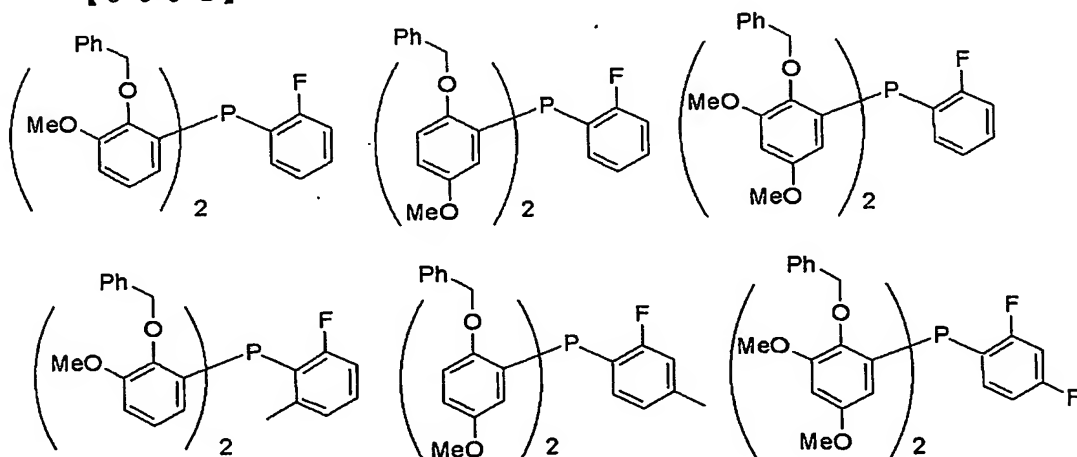
【0089】



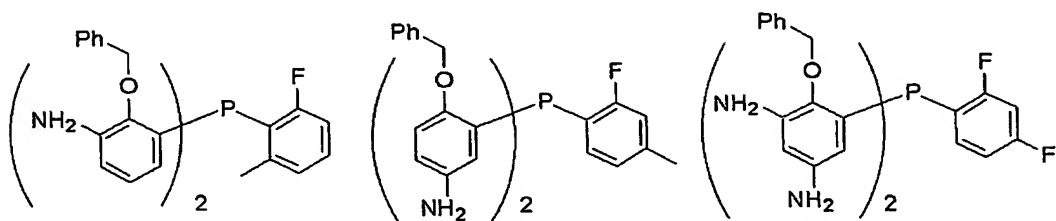
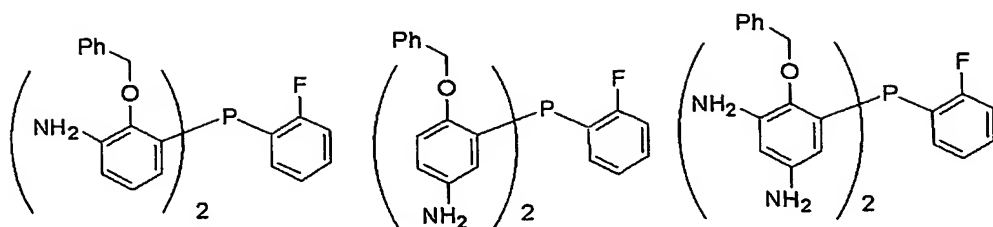
【0090】



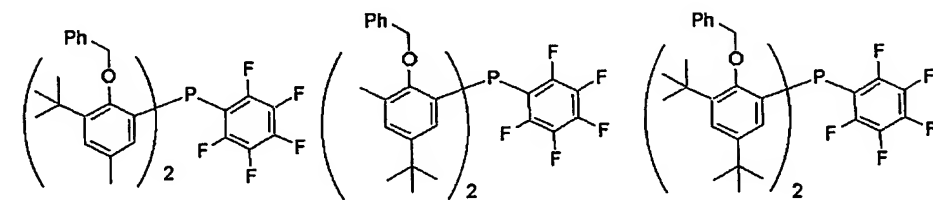
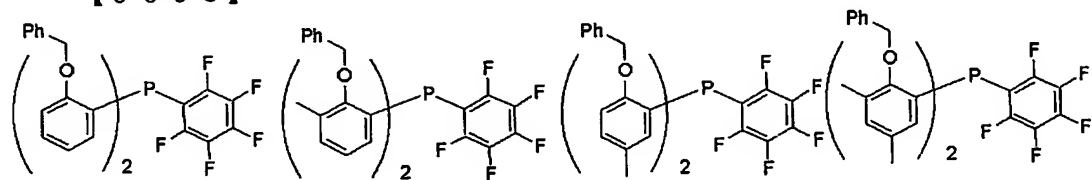
【0091】



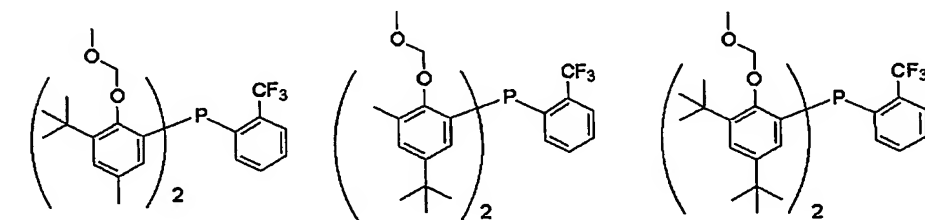
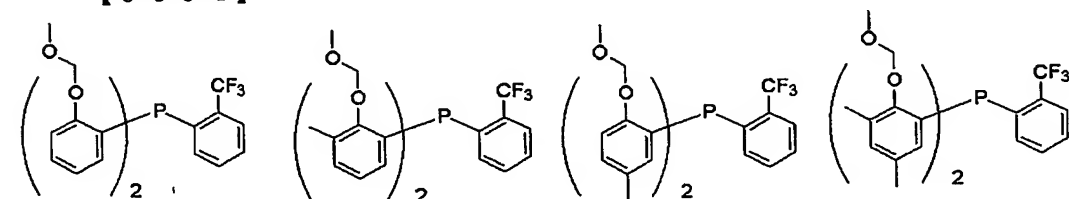
【0092】



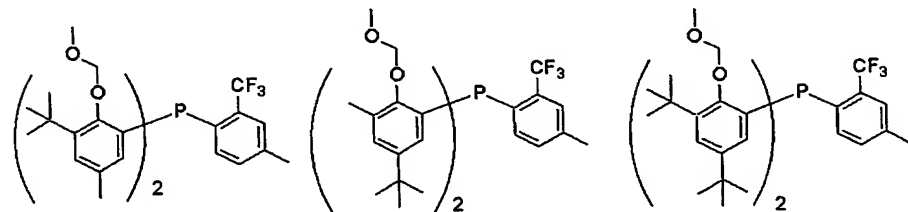
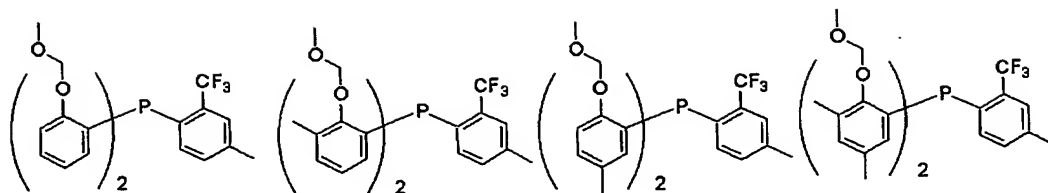
【0093】



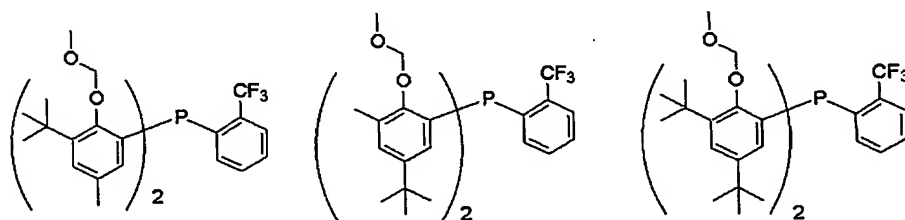
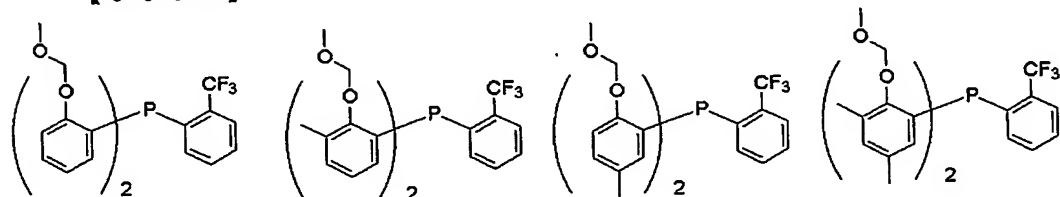
【0094】



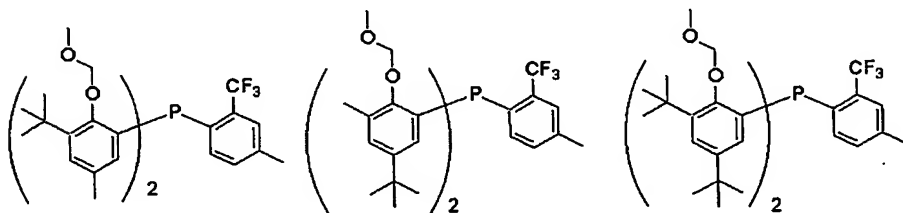
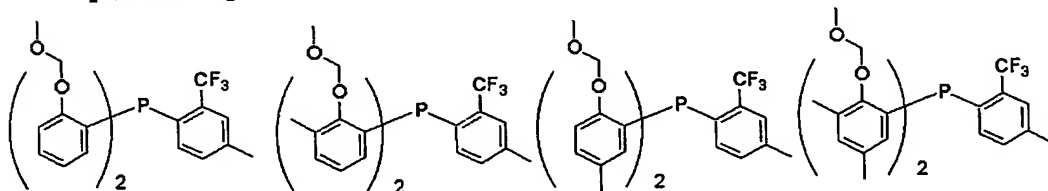
【0095】



【0096】

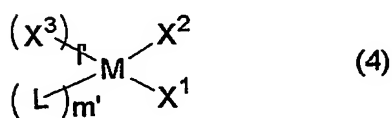


【0097】



【0098】

かかる(式1)で示される遷移金属錯体は、式(2)で示される置換フェノールと式(4)



(式中、M、 $X^1$  および  $X^2$  は前記と同じ意味を表し、 $X^3$  は同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基、置換され

ていてもよい炭素原子数7~20のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数6~20のアリール基、置換されていてもよい炭素原子数1~10のアルコキシ基、置換されていてもよい炭素原子数7~20のアラルキルオキシ基、置換されていてもよい炭素原子数6~20のアリールオキシ基または炭素原子数1~20の炭化水素で置換されていてもよいアミノ基を示し、 $l$ はエーテル、スルフィド、アミン、ホスフィン、オレフィンなどの中性配位子を示し、 $l'$ および $m'$ は独立に0~2の整数を示し、 $l'$ と $m'$ の和は、3または4である。)

で示される遷移金属化合物とを反応させることにより製造することができる。  
式(2)で示される置換フェノールと式(4)で示される遷移金属化合物の反応モル比は特に限定されないが、1:0.1から1:10の範囲が好ましく、さらに好ましくは1:0.5から1:2の範囲である。

#### 【0099】

反応に際しては、必要により塩基が用いられる。かかる塩基としては、例えば水素化ナトリウム、水素化カリウムなどの金属水素化物、例えばメチルリチウム、エチルリチウム、*n*-ブチルリチウム、*sec*-ブチルリチウム、*tert*-ブチルリチウム、リチウムトリメチルシリルアセチリド、リチウムアセチリド、トリメチルシリルメチルリチウム、ビニルリチウム、フェニルリチウム、アリルリチウムなどの有機リチウム化合物といった有機アルカリ金属化合物などが挙げられ、その使用量は式(2)で示される置換フェノールに対して通常0.5~5モル倍の範囲である。

#### 【0100】

上記反応は通常、反応に対して不活性な溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えばベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサンなどのエーテル系溶媒、ヘキサメチルホスホリックアミド、ジメチルホルムアミドなどのアミド系溶媒、アセトニトリル、プロピオニトリル、アセトン、ジエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサノンなどの極性溶媒、ジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼンなどのハロゲン系溶媒といった非プロトン性溶媒などが挙げられる。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは2種以上を混合して用いられ、その使用量は式(2)で示される置換フェノールに対して通常1~200重量倍、好ましくは3~50重量倍の範囲である。

#### 【0101】

上記反応は例えば、溶媒に式(2)で示される置換フェノールに必要な応じて塩基を加えたのち式(4)で示される遷移金属化合物を加えることによって行うことができる。反応温度は通常、-100℃以上溶媒の沸点以下、好ましくは-80~100℃の範囲である。

#### 【0102】

得られた反応混合物から通常の方法、例えば生成した沈殿を濾別後、濾液を濃縮して固形物を析出させるなどの手法により、式(1)で示される遷移金属錯体を取得することができる。

#### 【0103】

または、式(1)で示される遷移金属錯体は、式(3)で示されるホスフィン化合物と式(4)で示される遷移金属化合物を反応させることにより製造することもできる。  
式(3)で示されるホスフィン化合物と式(4)で示される遷移金属化合物の反応モル比は特に限定されないが、1:0.1から1:10の範囲が好ましく、さらに好ましくは1:0.5から1:5の範囲である。

#### 【0104】

上記反応は通常、反応に対して不活性な溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えばベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサンなどのエーテル系溶媒、ヘキサメチルホスホリックアミド、ジメチルホルムアミドなどのアミド系溶媒

、アセトニトリル、プロピオニトリル、アセトン、ジエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサノンなどの極性溶媒、ジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼンなどのハロゲン系溶媒といった非プロトン性溶媒などが挙げられる。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは2種以上を混合して用いられ、その使用量は式(3)で示されるホスフィン化合物に対して通常1~200重量倍、好ましくは3~50重量倍の範囲である。

#### 【0105】

上記反応は例えば、溶媒に式(3)で示されるホスフィン化合物を加えたのち、式(4)で示される遷移金属化合物を加えることによって行うことができる。反応温度は通常、-100℃以上溶媒の沸点以下、好ましくは-80~100℃の範囲である。

#### 【0106】

得られた反応混合物から通常の方法、例えば生成した沈殿を濾別後、濾液を濃縮して固形物を析出させるなどの手法により、式(1)で示される遷移金属錯体を取得することができる。

#### 【0107】

式(4)で示される遷移金属化合物の $X^1$ 、 $X^2$ または $X^3$ における各基の具体例は、前記式(1)で示される遷移金属錯体における $X^1$ または $X^2$ で挙げたものと同様の基を挙げることができる。

#### 【0108】

Lで示される中性配位子とは、エーテル、スルフィド、アミン、ホスフィン、オレフィンなどの中性官能基を有する分子を示し、分子内に複数箇所の配位官能基を有していてもよい。

#### 【0109】

かかる中性配位子としては、例えば、ジメチルエーテル、ジエチルエーテル、メチル tert-ブチルエーテル、フラン、テトラヒドロフラン、ジメトキシエタン、ジメトキシエタン、ジメチルスルフィド、ジエチルスルフィド、メチル tert-ブチルスルフィド、チオフェン、テトラヒドロチオフェン、エチレンジチオール ジメチルスルフィド、エチレンジチオール ジエチルスルフィド、トリメチルアミン、トリエチルアミン、トリフェニルアミン、トリシクロヘキシルアミン、ピリジン、2, 2'-ビピリジン、テトラメチルエチレンジアミン、テトラエチルエチレンジアミン、トリフェニルホスフィン、トリシクロヘキシルホスフィン、トリ-tert-ブチルホスフィン、ビス(ジフェニルホスフィノ)メタン、ビス(ジフェニルホスフィノ)エタン、ビス(ジフェニルホスフィノ)プロパン、ビス(ジフェニルホスフィノ)ビナフチル、エチレン、プロピレン、ブテン、ブタジエン、オクテン、オクタジエン、シクロヘキセン、シクロヘキサジエン、ノルボルネン、ノルボルナジエン等が挙げられる。

#### 【0110】

式(4)で示される遷移金属化合物としては、例えばテトラベンジルチタン、テトラネオペンチルチタン、四塩化チタン、テトライソプロポキシチタン、ジイソプロポキシチタニウム ジクロライド、テトラキス(ジメチルアミノ)チタン、テトラキス(ジエチルアミノ)チタン、ビス(ジメチルアミノ)チタニウム ジクロライド、ビス(ジエチルアミノ)チタニウム ジクロライド、テトラキス(トリフルオロアセトキシ)チタニウム、ビス(トリフルオロアセトキシ)チタニウム ジクロライド、三塩化チタン-3テトラヒドロフラン錯体、四塩化チタン-2テトラヒドロフラン錯体

#### 【0111】

テトラベンジルジルコニウム、テトラネオペンチルジルコニウム、四塩化ジルコニウム、テトライソプロポキシジルコニウム、ジイソプロポキシジルコニウム ジクロライド、テトラキス(ジメチルアミノ)ジルコニウム、テトラキス(ジエチルアミノ)ジルコニウム、ビス(ジメチルアミノ)ジルコニウム ジクロライド、ビス(ジエチルアミノ)ジルコニウム ジクロライド、テトラキス(トリフルオロアセトキシ)ジルコニウム、ビス(トリフルオロアセトキシ)ジルコニウム ジクロライド、三塩化ジルコニウム-3テトラヒ



ドロフラン錯体、四塩化ジルコニウム-2テトラヒドロフラン錯体

【0112】

テトラベンジルハフニウム、テトラネオペンチルハフニウム、四塩化ハフニウム、テトライソプロポキシハフニウム、ジイソプロポキシハフニウム ジクロライド、テトラキス（ジメチルアミノ）ハフニウム、テトラキス（ジエチルアミノ）ハフニウム、ビス（ジメチルアミノ）ハフニウム ジクロライド、ビス（ジエチルアミノ）ハフニウム ジクロライド、テトラキス（トリフルオロアセトキシ）ハフニウム、ビス（トリフルオロアセトキシ）ハフニウム ジクロライド、三塩化ハフニウム-3テトラヒドロフラン錯体、四塩化ハフニウム-2テトラヒドロフラン錯体

などが挙げられる。好ましくは、四塩化チタン、四塩化チタン-2テトラヒドロフラン錯体、四塩化ジルコニウム-2テトラヒドロフラン錯体などが挙げられる。

【0113】

かかる式（2）で示される置換フェノールは、式（3）で示されるホスフィン化合物と酸を反応させることにより製造することができる。式（3）で示されるホスフィン化合物と酸の反応モル比は特に限定されないが、1：0.001から1：10の範囲が好ましく、さらに好ましくは1：0.1から1：5の範囲である。

【0114】

上記反応における酸とは、塩化水素、臭化水素、ヨウ化水素、硫酸、硝酸などのブレンステッド酸などが挙げられ、好ましくは塩化水素が挙げられる。

【0115】

上記反応で、塩化水素を用いる場合、塩化水素ガスを用いてもよいし、酸クロライドとアルコールから系中で塩化水素を発生させて用いてもよい。

【0116】

上記反応は通常、有機溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えばベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル、プロピオニトリル、アセトン、ジエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサノン、酢酸エチルなどの極性溶媒、ジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼンなどのハロゲン系溶媒といった非プロトン性溶媒、メタノール、エタノール、イソプロパノール、ブタノールなどのプロトン性溶媒などが挙げられる。好ましくは、非プロトン性溶媒が挙げられる。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは2種以上を混合して用いられ、その使用量は式（3）で示されるホスフィン化合物に対して通常1～200重量倍、好ましくは3～50重量倍の範囲である。

【0117】

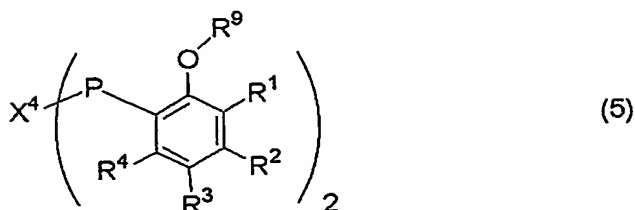
上記反応温度は通常、-100℃以上溶媒の沸点以下、好ましくは-80～100℃の範囲である。

【0118】

得られた反応混合物から通常の方法、例えば溶媒を留去するなどの手法により、式（2）で示される置換フェノールを取得することができる。また必要に応じて、シリカゲルカラムクロマトグラフィーなどの方法により精製できる。

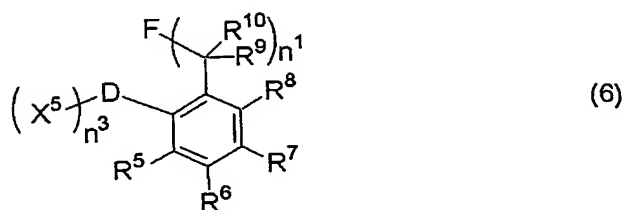
【0119】

上記式（3）で示されるホスフィン化合物は、式（5）



（式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup> および R<sup>9</sup> は、前記と同じ意味を表し、X<sup>4</sup> はハロゲン原子を表す。）

で示されるホスフィンハライドと式 (6)



(式中、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、 $R^9$  および  $R^{10}$  は前記と同じ意味を表し、D はアルカリ金属またはアルカリ土類金属を示し、 $X^5$  はハロゲン原子を示し、 $n^3$  は 0 または 1 を表す。)

で示される金属アリールとを反応させることにより製造することができる。

式 (5) で示されるホスフィンハライドと式 (6) で示される金属アリールの反応モル比は特に限定されないが、1 : 0.1 から 1 : 10 の範囲が好ましく、さらに好ましくは 1 : 0.5 から 1 : 5 の範囲である。

#### 【0120】

式 (5) または (6) で示される化合物の  $X^4$  または  $X^5$  におけるハロゲン原子の具体例としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などが挙げられ、好ましくは塩素原子が挙げられる。

#### 【0121】

式 (6) で示される金属アリールにおける D のアルカリ金属、アルカリ土類金属の具体例としては、リチウム原子、ナトリウム原子、カリウム原子、マグネシウム原子、カルシウム原子等が挙げられ、好ましくはリチウム原子、マグネシウム原子が挙げられる。

#### 【0122】

上記反応は通常、反応に対して不活性な溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えばベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル、プロピオニトリル、アセトン、ジエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサノン、酢酸エチルなどの極性溶媒、ジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼンなどのハロゲン系溶媒といった非プロトン性溶媒、メタノール、エタノール、イソプロピルアルコール、ブタノールなどのプロトン性溶媒などが挙げられる。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは 2 種以上を混合して用いられ、その使用量は式 (6) で示される金属アリールに対して通常 1 ~ 200 重量倍、好ましくは 3 ~ 50 重量倍の範囲である。

#### 【0123】

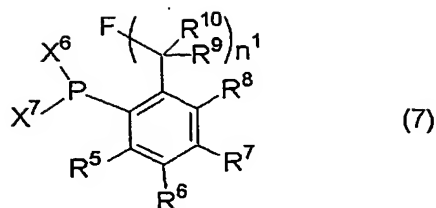
上記反応温度は通常、 $-100^{\circ}\text{C}$  以上溶媒の沸点以下、好ましくは  $-80 \sim 100^{\circ}\text{C}$  の範囲である。

#### 【0124】

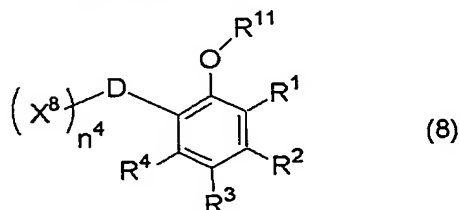
得られた反応混合物から通常の方法、例えば溶媒を留去するなどの手法により、式 (3) で示されるホスフィン化合物を取得することができる。また必要に応じて再結晶、カラムクロマトグラフィーなどの方法により精製することができる。

#### 【0125】

または、かかる式 (3) で示されるホスフィン化合物は、式 (7)



(式中、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、 $R^9$ 、 $R^{10}$  および  $n^1$  は前記と同じ意味を表わし、 $X^6$  および  $X^7$  はそれぞれハロゲン原子を表す。)  
で示されるホスフィンジハライドと式 (8)



(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^{11}$  および  $D$  は、前記と同じ意味を表し、 $X^8$  はハロゲン原子を示し、 $n^4$  は 0 または 1 を表す。)

で示される金属アリール化合物とを反応させることにより製造することができる。

式 (7) で示されるホスフィンジハライドと式 (8) で示される金属アリール化合物の反応モル比は特に限定されないが、1:0.1 から 1:10 の範囲が好ましく、さらに好ましくは 1:1.5 から 1:5 の範囲である。

#### 【0126】

式 (7) または (8) で示される化合物における、 $X^6$ 、 $X^7$  および  $X^8$  におけるハロゲン原子の具体例としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などが挙げられ、好ましくは塩素原子が挙げられる。

#### 【0127】

上記反応は通常、反応に対して不活性な溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えばベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサンなどのエーテル系溶媒、アセトニトリル、プロピオニトリル、アセトン、ジエチルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサノン、酢酸エチルなどの極性溶媒、ジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロベンゼン、ジクロロベンゼンなどのハロゲン系溶媒といった非プロトン性溶媒、メタノール、エタノール、イソプロピルアルコール、ブタノールなどのプロトン性溶媒などが挙げられる。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは2種以上を混合して用いられ、その使用量は式 (8) で示される金属アリール化合物に対して通常 1~200 重量倍、好ましくは 3~50 重量倍の範囲である。

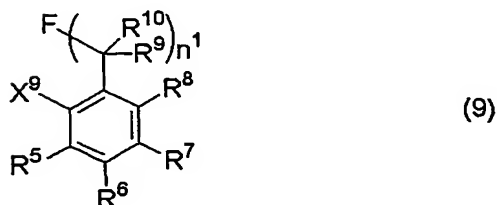
#### 【0128】

上記反応温度は通常、 $-100^{\circ}\text{C}$  以上溶媒の沸点以下、好ましくは  $-80\sim 100^{\circ}\text{C}$  の範囲である。

得られた反応混合物から通常の方法、例えば溶媒を留去するなどの手法により、式 (3) で示されるホスフィン化合物を取得することができる。また必要に応じてカラムクロマトグラフィーなどの方法により精製することができる。

#### 【0129】

上記式 (6) で示される金属アリールは、式 (9)



(式中、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、 $R^9$ 、 $R^{10}$  および  $n^1$  は、前記と同じ意味を表し、 $X^9$  はハロゲン原子を表す。)

で示される含フッ素化合物と例えば、リチウム化剤、マグネシウム金属等を反応させることにより製造することができる。

式(9)で示される含フッ素化合物とリチウム化剤、マグネシウム金属等の反応モル比は、特に限定されないが、1:0.1から1:5の範囲が好ましく、さらに好ましくは1:0.5から1:2.5の範囲である。

かかるリチウム化剤としては、メチルリチウム、*n*-ブチルリチウム、*s*-ブチルリチウム、*t*-ブチルリチウム、フェニルリチウムなどが挙げられ、好ましくは*n*-ブチルリチウムが挙げられる。

#### 【0130】

式(9)で示される含フッ素化合物における $X^9$ のハロゲン原子の具体例としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などが挙げられ、好ましくは塩素原子が挙げられる。

#### 【0131】

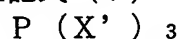
反応は通常、反応に対して不活性な溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えばベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフランなどのエーテル系溶媒などが挙げられる。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは2種以上を混合して用いられ、その使用量は式(9)で示される含フッ素化合物に対して通常1~200重量倍、好ましくは3~50重量倍の範囲である。

#### 【0132】

本反応は例えば、式(9)で示される含フッ素化合物に例えば、リチウム化剤、マグネシウム金属等を加えることによって行うことができる。反応温度は、通常、-100℃以上溶媒の沸点以下、好ましくは-100℃~100℃の範囲である。

#### 【0133】

上記式(7)で示されるホスフィンジハライドは、式



( $X'$  はハロゲン原子を示す。)

で示されるホスフィントリハライドと式(6)で示される金属アリールとの反応により製造される。ホスフィントリハライドと式(6)で示される金属アリールの反応モル比は、特に限定されないが、1:0.1から1:5の範囲が好ましく、さらに好ましくは1:0.5から1:2の範囲である。

#### 【0134】

反応は通常、反応に対して不活性な溶媒中で行われる。かかる溶媒としては、例えばベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ヘキサン、ヘプタンなどの脂肪族炭化水素系溶媒、ジエチルエーテル、テトラヒドロフランなどのエーテル系溶媒などが挙げられる。かかる溶媒はそれぞれ単独もしくは2種以上を混合して用いられ、その使用量は式(6)で示される金属アリールに対して通常1~200重量倍、好ましくは3~50重量倍の範囲である。

#### 【0135】

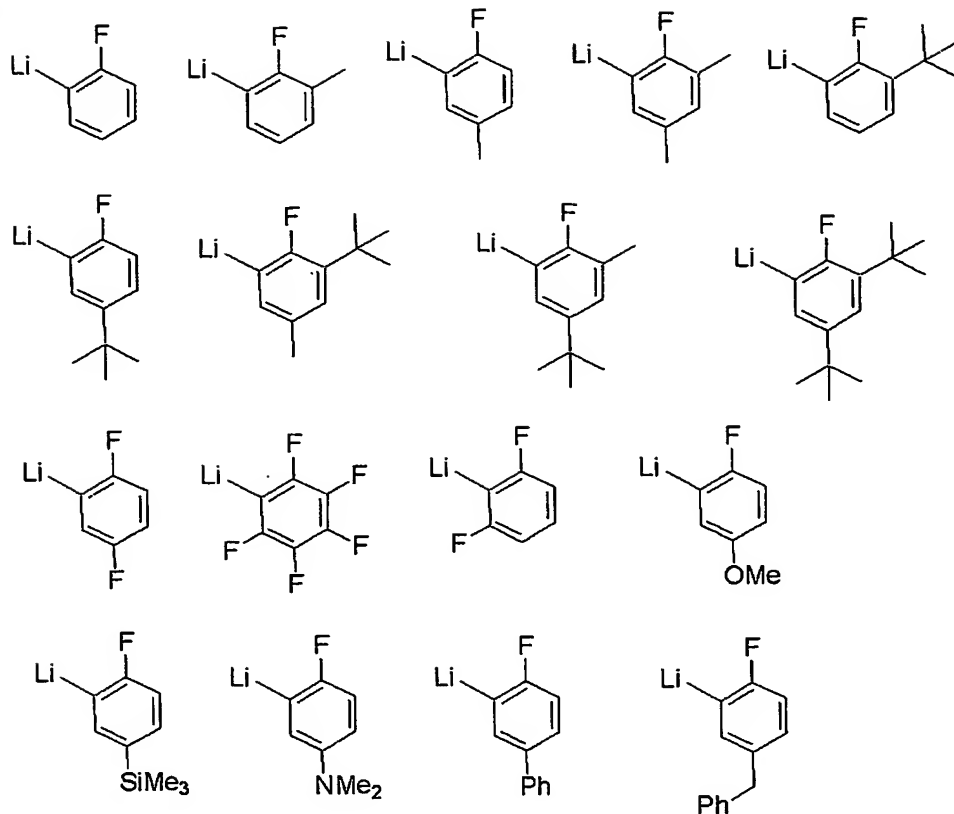
本反応は例えば、式(6)で示される金属アリールにホスフィントリハライドを加えることによって行うことができる。反応温度は、通常、-100℃以上溶媒の沸点以下、好ましくは-80℃~100℃の範囲である。

#### 【0136】

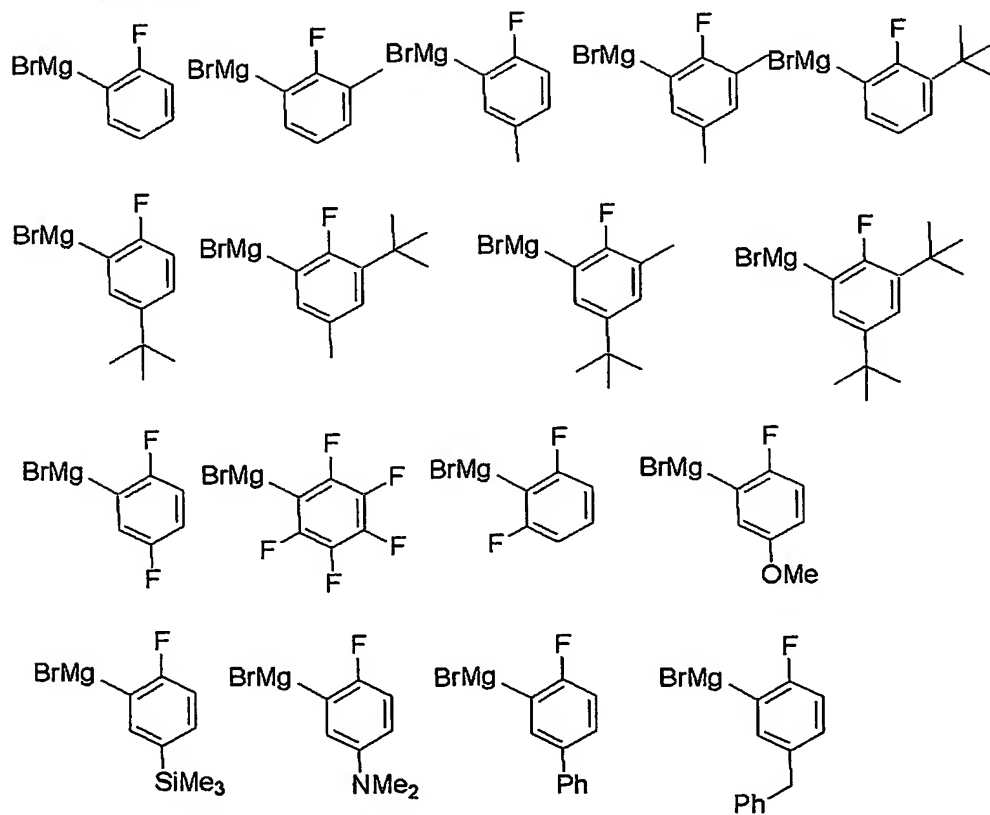
得られた反応混合物から通常の方法、例えば不溶物を濾過することで除去し、溶媒を留去するなどの方法により、式(7)で示されるホスフィンジハライドを得ることができる。また必要により蒸留などの方法により精製することができる。

#### 【0137】

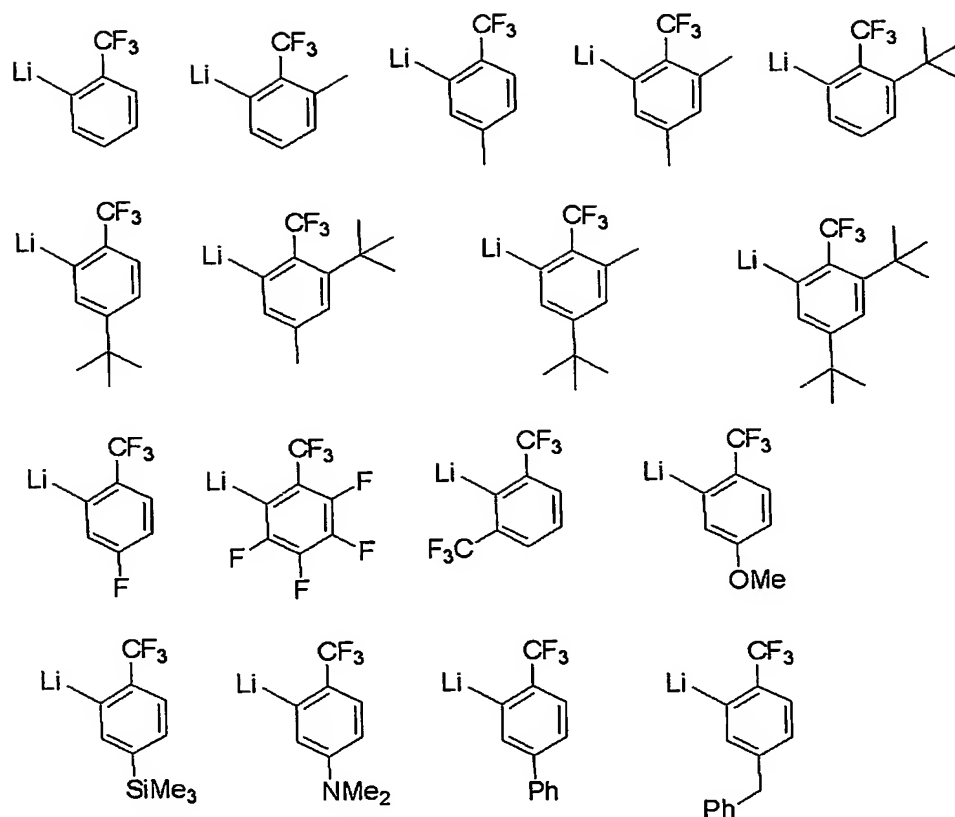
式(6)で示される金属アリールとしては、例えば、以下に示す化合物が挙げられる。



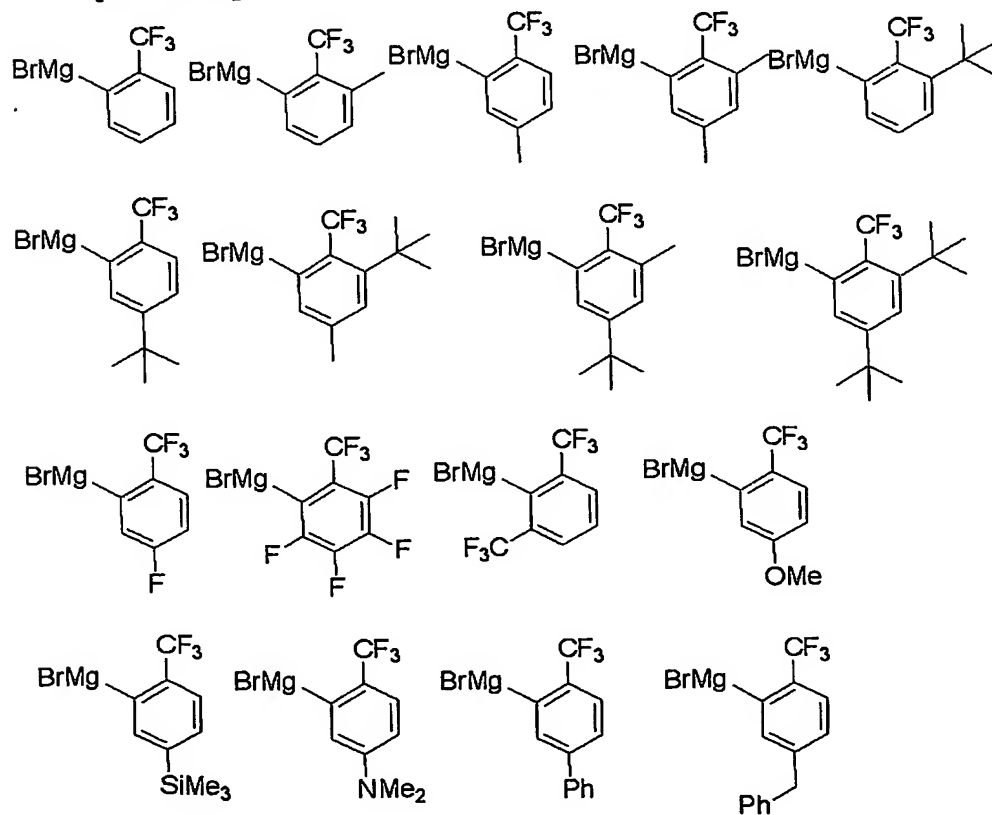
【0138】



【0139】



【0140】



【0141】

式(7)で示されるホスフィンジハライドとしては、例えば、以下に示す化合物が挙げられる。

2-フルオロフェニルジクロロホスフィン、2,6-ジフルオロフェニルジクロロホスフィン、2,4,6-トリフルオロフェニルジクロロホスフィン、ペンタフルオロフェニル

•  
,  
•  
•

•

2-トリフルオロメチルフェニルジクロロホスフィン、2, 6-ビストリフルオロメチルフェニルジクロロホスフィン、2, 4, 6-トリストリフルオロメチルフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-6-メチルフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-6-tert-ブチルフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジメチルフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジ(tert-ブチル)フェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-4-メチル-6-tert-ブチルフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-5-フェニルフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-4-フェニルフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-6-フェニルフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-5-ベンジルフェニルジクロロホスフィン、2-

トリフルオロメチル-4-ベンジルフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-6-ベンジルフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-5-フェノキシフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-4-フェノキシフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-6-フェノキシフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-5-メトキシフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-4-メトキシフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-6-メトキシフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-5-トリメチルシリルフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-4-トリメチルシリルフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-6-トリメチルシリルフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-5-ジメチルアミノフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-4-ジメチルアミノフェニルジクロロホスフィン、2-トリフルオロメチル-6-ジメチルアミノフェニルジクロロホスフィン

#### 【0144】

2-トリフルオロメチルフェニルジブプロモホスフィン、2, 6-ビストリフルオロメチルジブプロモホスフィン、2, 4, 6-トリストリフルオロメチルフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-6-メチルフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-6-tert-ブチルフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジメチルフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジ(tert-ブチル)フェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-4-メチル-6-tert-ブチルフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-5-フェニルフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-4-フェニルフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-6-フェニルフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-5-ベンジルフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-4-ベンジルフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-6-ベンジルフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-5-フェノキシフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-4-フェノキシフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-6-フェノキシフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-5-メトキシフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-4-メトキシフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-6-メトキシフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-5-トリメチルシリルフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-4-トリメチルシリルフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-6-トリメチルシリルフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-5-ジメチルアミノフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-4-ジメチルアミノフェニルジブプロモホスフィン、2-トリフルオロメチル-6-ジメチルアミノフェニルジブプロモホスフィン。

#### 【0145】

式(9)で示される含フッ素化合物としては、例えば、以下に示す化合物が挙げられる。  
2-フルオロプロモベンゼン、2, 6-ジフルオロプロモベンゼン、2, 4-ジフルオロプロモベンゼン、2, 3-ジフルオロプロモベンゼン、2, 4, 6-トリフルオロプロモベンゼン、2, 4, 5-トリフルオロプロモベンゼン、2, 3, 5, 6-ペンタフルオロプロモベンゼン、テトラフルオロプロモベンゼン、2-フルオロ-5-メチルプロモベンゼン、2-フルオロ-4-メチルプロモベンゼン、2-フルオロ-4, 6-ジメチルプロモベンゼン、2-フルオロ-4, 6-ジ-tert-ブチルプロモベンゼン、2-フルオロ-4-メチル-6-tert-ブチルプロモベンゼン、2-フルオロ-6-メチル-4-tert-ブチルプロモベンゼン、2-フルオロ-5-フェニルプロモベンゼン、2-フルオロ-4-フェニルプロモベンゼン、2-フルオロ-4, 6-ジフェニルプロモベンゼン、2-フルオロ-5-ベンジルプロモベンゼン、2-フルオロ-4-ベンジルプロモベンゼン、2-フルオロ-4, 6-ジベンジルプロモベンゼン、2-フルオロ-5-メトキシプロモベンゼン、2-フルオロ-4-メトキシプロモベンゼン、2-フルオロ-4, 6-ジメトキシプロモベンゼン、2-フルオロ-5-アミノプロモベンゼン、2-フルオロ



ロー4-アミノプロモベンゼン、2-フルオロー4, 6-ジアミノプロモベンゼン、2-フルオロー5-(ジメチルアミノ)プロモベンゼン、2-フルオロー4-(ジメチルアミノ)プロモベンゼン、2-フルオロー4, 6-ビス(ジメチルアミノ)プロモベンゼン、2-フルオロー5-(トリメチルシリル)プロモベンゼン、2-フルオロー4-(トリメチルシリル)プロモベンゼン、2-フルオロー4, 6-ビス(トリメチルシリル)プロモベンゼン

**【0146】**

2-トリフルオロメチルプロモベンゼン、2, 6-ビス(トリフルオロメチル)プロモベンゼン、2, 4-ビス(トリフルオロメチル)プロモベンゼン、2, 3-ビス(トリフルオロメチル)プロモベンゼン、2, 4, 6-トリス(トリフルオロメチル)プロモベンゼン、2, 4, 5-トリス(トリフルオロメチル)プロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-メチルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-メチルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジメチルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジ-tert-ブチルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-メチル-6-tert-ブチルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-6-メチル-4-tert-ブチルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-フェニルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-フェニルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジフェニルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-ベンジルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-ベンジルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジベンジルプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-メトキシプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-メトキシプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジメトキシプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-アミノプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-アミノプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジアミノプロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-(ジメチルアミノ)プロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-(ジメチルアミノ)プロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ビス(ジメチルアミノ)プロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-(トリメチルシリル)プロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-(トリメチルシリル)プロモベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ビス(トリメチルシリル)プロモベンゼン

**【0147】**

2-フルオロクロロベンゼン、2, 6-ジフルオロクロロベンゼン、2, 4-ジフルオロクロロベンゼン、2, 3-ジフルオロクロロベンゼン、2, 4, 6-トリフルオロクロロベンゼン、2, 4, 5-トリフルオロクロロベンゼン、2, 3, 5, 6-ペンタフルオロクロロベンゼン、テトラフルオロクロロベンゼン、2-フルオロー5-メチルクロロベンゼン、2-フルオロー4-メチルクロロベンゼン、2-フルオロー4, 6-ジメチルクロロベンゼン、2-フルオロー4, 6-ジ-tert-ブチルクロロベンゼン、2-フルオロー4-メチル-6-tert-ブチルクロロベンゼン、2-フルオロー6-メチル-4-tert-ブチルクロロベンゼン、2-フルオロー5-フェニルクロロベンゼン、2-フルオロー4-フェニルクロロベンゼン、2-フルオロー4, 6-ジフェニルクロロベンゼン、2-フルオロー5-ベンジルクロロベンゼン、2-フルオロー4-ベンジルクロロベンゼン、2-フルオロー4, 6-ジベンジルクロロベンゼン、2-フルオロー5-メトキシクロロベンゼン、2-フルオロー4-メトキシクロロベンゼン、2-フルオロー4, 6-ジメトキシクロロベンゼン、2-フルオロー5-アミノクロロベンゼン、2-フルオロー4-アミノクロロベンゼン、2-フルオロー4, 6-ジアミノクロロベンゼン、2-フルオロー5-(ジメチルアミノ)クロロベンゼン、2-フルオロー4-(ジメチルアミノ)クロロベンゼン、2-フルオロー4, 6-ビス(ジメチルアミノ)クロロベンゼン、2-フルオロー5-(トリメチルシリル)クロロベンゼン、2-フルオロー4-(トリメチルシリル)クロロベンゼン、2-フルオロー4, 6-ビス(トリメチルシリル)クロロベンゼン

**【0148】**

2-トリフルオロメチルクロロベンゼン、2, 6-ビス(トリフルオロメチル)クロロベンゼン、2, 4-ビス(トリフルオロメチル)クロロベンゼン、2, 3-ビス(トリフルオロメチル)クロロベンゼン、2, 4, 6-トリス(トリフルオロメチル)クロロベンゼン、2, 4, 5-トリス(トリフルオロメチル)クロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-メチルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-メチルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジメチルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジ-tert-ブチルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-メチル-6-tert-ブチルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-フェニルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-フェニルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジフェニルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-ベンジルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-ベンジルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジベンジルクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-メトキシクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-メトキシクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジメトキシクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-アミノクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-アミノクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ジアミノクロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-(ジメチルアミノ)クロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-(ジメチルアミノ)クロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ビス(ジメチルアミノ)クロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-5-(トリメチルシリル)クロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4-(トリメチルシリル)クロロベンゼン、2-トリフルオロメチル-4, 6-ビス(トリメチルシリル)クロロベンゼン。

#### 【0149】

かくして製造される式(1)で示される遷移金属錯体は、化合物(A)、あるいはさらに化合物(B)を、例えば、オレフィンを重合させるときに任意の順序で仕込み使用することができるが、またそれらの任意の化合物の組合せを予め接触させて得られた反応物を用いることもできる。

#### 【0150】

〔化合物(A)〕

本発明において用いられる化合物(A)としては、公知の有機アルミニウム化合物が使用できる。好ましくは、前記化合物(A1)～(A3)のいずれか、あるいはそれらの2種以上の混合物が挙げられる。

(A1): 式 E1 a A1 (Z) 3-a で示される有機アルミニウム化合物、

(A2): 式  $\{-A1(E2)-O-\}_b$  で示される構造を有する環状のアルミノキサン、

(A3): 式 E3  $\{-A1(E3)-O-\}_c A1(E3)_2$  で示される構造を有する線状のアルミノキサン

(式中、E1～E3は同一または相異なり、炭素原子数1～8の炭化水素基であり、Zは同一または相異なり、水素原子またはハロゲン原子を表し、aは1、2または3で、bは2以上の整数を、cは1以上の整数を表す。)

#### 【0151】

式 E1 a A1 Z 3-a で示される有機アルミニウム化合物(A1)の具体例としては、トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリプロピルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム、トリヘキシルアルミニウム等のトリアルキルアルミニウム；ジメチルアルミニウムクロライド、ジエチルアルミニウムクロライド、ジプロピルアルミニウムクロライド、ジイソブチルアルミニウムクロライド、ジヘキシルアルミニウムクロライド等のジアルキルアルミニウムクロライド；メチルアルミニウムジクロライド、エチルアルミニウムジクロライド、プロピルアルミニウムジクロライド、イソブチルアルミニウムジクロライド、ヘキシルアルミニウムジクロライド等のアルキルアルミニウムジクロライド；ジメチルアルミニウムハイドライド、ジエチルアルミニウムハイドライド、ジプロピル

アルミニウムハイドライド、ジイソブチルアルミニウムハイドライド、ジヘキシルアルミニウムハイドライド等のジアルキルアルミニウムハイドライド等を例示することができる。好ましくは、トリアルキルアルミニウムであり、より好ましくは、トリエチルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム等が挙げられる。

#### 【0152】

式  $\{-A1(E2)-O-\}_b$  で示される構造を有する環状のアルミノキサン (A2) または、式  $E3\{-A1(E3)-O-\}_cA1E3_2$  で示される構造を有する線状のアルミノキサン (A3) における、E2、E3の具体例としては、メチル基、エチル基、ノルマルプロピル基、イソプロピル基、ノルマルブチル基、イソブチル基、ノルマルペンチル基、ネオペンチル基等のアルキル基を例示することができる。bは2以上の整数であり、cは1以上の整数である。好ましくは、E2またはE3はメチル基、イソブチル基であり、bは2~40、cは1~40である。これらの具体例としてはメチルアルミノキサン (MAO)、モディファイドメチルアルミノキサン (MMAO)、ブチルアルミノキサン (BAO) などが挙げられる。

#### 【0153】

上記のアルミノキサンは市販のものを用いてもよいし、各種の方法で造られるものを用いてもよい。その方法については特に制限はなく、公知の方法に準じて造ればよい。例えば、トリアルキルアルミニウム (例えば、トリメチルアルミニウムなど) を適当な有機溶剤 (ベンゼン、脂肪族炭化水素など) に溶かした溶液を水と接触させて造る。また、トリアルキルアルミニウム (例えば、トリメチルアルミニウムなど) を結晶水を含んでいる金属塩 (例えば、硫酸銅水和物など) に接触させて造る方法が例示できる。

#### 【0154】

##### 〔化合物B〕

本発明において化合物 (B) としては、(B1): 式  $BQ1Q2Q3$  で表されるホウ素化合物、(B2): 式  $Z^+(BQ1Q2Q3Q4)^-$  で表されるホウ素化合物、(B3): 式  $(L-H)^+(BQ1Q2Q3Q4)^-$  で表されるホウ素化合物のいずれか、あるいはそれらの2種以上の混合物を用いる。

#### 【0155】

式  $BQ1Q2Q3$  で表されるホウ素化合物 (B1) において、Bは3価の原子価状態のホウ素原子であり、Q1~Q3はハロゲン原子、炭素数1~20個の炭化水素基、炭素数1~20個のハロゲン化炭化水素基、炭素数1~20個の炭化水素で置換されているシリル基、炭素数1~20個のアルコキシ基または炭素数2~20個の炭化水素2置換アミノ基であり、それらは同じであっても異なっても良い。好ましいQ1~Q3はハロゲン原子、炭素数1~20個の炭化水素基、炭素数1~20個のハロゲン化炭化水素基である。

。

#### 【0156】

(B1)の具体例としては、トリス (ペンタフルオロフェニル) ボラン、トリス (2, 3, 5, 6-テトラフルオロフェニル) ボラン、トリス (2, 3, 4, 5-テトラフルオロフェニル) ボラン、トリス (3, 4, 5-トリフルオロフェニル) ボラン、トリス (2, 3, 4-トリフルオロフェニル) ボラン、フェニルビス (ペンタフルオロフェニル) ボラン等が挙げられるが、好ましくは、トリス (ペンタフルオロフェニル) ボランが挙げられる。

#### 【0157】

式  $Z^+(BQ1Q2Q3Q4)^-$  で表されるホウ素化合物 (B2) において、 $Z^+$ は無機または有機のカチオンであり、Bは3価の原子価状態のホウ素原子であり、Q1~Q4は上記の (B1) におけるQ1~Q3と同様のものが挙げられる。

#### 【0158】

式  $Z^+(BQ1Q2Q3Q4)^-$  で表される化合物の具体例としては、無機のカチオンである $Z^+$ には、フェロセニウムカチオン、アルキル置換フェロセニウムカチオン、銀陽イオンなどが、有機のカチオンである $Z^+$ には、トリフェニルメチルカチオンなどが挙げ

られる。(B Q1 Q2 Q3 Q4) - には、テトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(2, 3, 5, 6-テトラフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(2, 3, 4, 5-テトラフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(3, 4, 5-トリフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(2, 2, 4-トリフルオロフェニル)ボレート、フェニルビス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(3, 5-ビストリフルオロメチルフェニル)ボレートなどが挙げられる。

#### 【0159】

これらの具体的な組み合わせとしては、フェロセニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、1, 1'-ジメチルフェロセニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、銀テトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリフェニルメチルテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリフェニルメチルテトラキス(3, 5-ビストリフルオロメチルフェニル)ボレートなどを挙げることができるが、好ましくは、トリフェニルメチルテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレートが挙げられる。

#### 【0160】

また、式(L-H) + (B Q1 Q2 Q3 Q4) - で表されるホウ素化合物(B3)においては、Lは中性ルイス塩基であり、(L-H) + はブレンステッド酸であり、Bは3価の原子価状態のホウ素原子であり、Q1 ~ Q4 は上記の(B1)におけるQ1 ~ Q3 と同様のものが挙げられる。

#### 【0161】

式(L-H) + (B Q1 Q2 Q3 Q4) - で表される化合物の具体例としては、ブレンステッド酸である(L-H) + には、トリアルキル置換アンモニウム、N, N-ジアルキルアニリニウム、ジアルキルアンモニウム、トリアリールホスホニウムなどが挙げられ、(B Q1 Q2 Q3 Q4) - には、前記と同様のものが挙げられる。

#### 【0162】

これらの具体的な組み合わせとしては、トリエチルアンモニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリプロピルアンモニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリ(ノルマルブチル)アンモニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリ(ノルマルブチル)アンモニウムテトラキス(3, 5-ビストリフルオロメチルフェニル)ボレート、N, N-ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、N, N-ジエチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、N, N-2, 4, 6-ペンタメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、N, N-ジメチルアニリニウムテトラキス(3, 5-ビストリフルオロメチルフェニル)ボレート、ジイソプロピルアンモニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、ジシクロヘキシルアンモニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリフェニルホスホニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリ(メチルフェニル)ホスホニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリ(ジメチルフェニル)ホスホニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレートなどを挙げることができるが、好ましくは、トリ(ノルマルブチル)アンモニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、N, N-ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレートが挙げられる。

#### 【0163】

各触媒成分の使用量は、化合物(A)/遷移金属錯体(1)のモル比が0.1~10000で、好ましくは5~2000、化合物(B)/遷移金属錯体(1)のモル比が0.01~100で、好ましくは0.5~10の範囲にあるように、各成分を用いることが望ましい。

各触媒成分を溶液状態で使う場合の濃度については、遷移金属錯体(1)が、0.0001~5ミリモル/リットルで、好ましくは、0.001~1ミリモル/リットル、化合物(A)が、A1原子換算で、0.01~500ミリモル/リットルで、好ましくは、0.1~100ミリモル/リットル、化合物(B)は、0.0001~5ミリモル/リットルで、好ましくは、0.001~1ミリモル/リットルの範囲にあるように、各成分を用い

ることが望ましい。

#### 【0164】

本発明において、重合に使用するモノマーは、炭素原子数2～20個からなるオレフィン、ジオレフィン等のいずれをも用いることができ、同時に2種類以上のモノマーを用いることもできる。かかるモノマーを以下に例示するが、本発明は下記化合物に限定されるものではない。かかるオレフィンの具体例としては、エチレン、プロピレン、ブテン-1、ペンテン-1、ヘキセン-1、ヘプテン-1、オクテン-1、ノネン-1、デセン-1、5-メチル-2-ペンテン-1、ビニルシクロヘキセン等が例示される。ジオレフィン化合物としては、炭化水素化合物の共役ジエン、非共役ジエンが挙げられ、かかる化合物の具体例としては、非共役ジエン化合物の具体例として、1, 5-ヘキサジエン、1, 4-ヘキサジエン、1, 4-ペンタジエン、1, 7-オクタジエン、1, 8-ノナジエン、1, 9-デカジエン、4-メチル-1, 4-ヘキサジエン、5-メチル-1, 4-ヘキサジエン、7-メチル-1, 6-オクタジエン、5-エチリデン-2-ノルボルネン、ジシクロペンタジエン、5-ビニル-2-ノルボルネン、5-メチル-2-ノルボルネン、ノルボルナジエン、5-メチレン-2-ノルボルネン、1, 5-シクロオクタジエン、5, 8-エンドメチレンヘキサヒドロナフタレン等が例示され、共役ジエン化合物の具体例としては、1, 3-ブタジエン、イソプレン、1, 3-ヘキサジエン、1, 3-オクタジエン、1, 3-シクロオクタジエン、1, 3-シクロヘキサジエン等を例示することができる。

共重合体を構成するモノマーの具体例としては、エチレンとプロピレン、エチレンとブテン-1、エチレンとヘキセン-1、プロピレンとブテン-1等、およびそれらにさらに5-エチリデン-2-ノルボルネンを使用する組み合わせ等が例示されるが、本発明は、上記化合物に限定されるものではない。

#### 【0165】

本発明では、モノマーとして芳香族ビニル化合物も用いることができる。芳香族ビニル化合物の具体例としては、スチレン、o-メチルスチレン、m-メチルスチレン、p-メチルスチレン、o, p-ジメチルスチレン、o-エチルスチレン、m-エチルスチレン、p-エチルスチレン、o-クロロスチレン、p-クロロスチレン、 $\alpha$ -メチルスチレン、ジビニルベンゼン等が挙げられる。

#### 【0166】

重合方法も、特に限定されるべきものではないが、例えば、ブタン、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、オクタン等の脂肪族炭化水素、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素、又はメチレンジクロライド等のハロゲン化炭化水素を溶媒として用いる溶媒重合、又はスラリー重合、ガス状のモノマー中での気相重合等が可能であり、また、連続重合、回分式重合のどちらでも可能である。

#### 【0167】

重合温度は、-50℃～200℃の範囲をとり得るが、特に、-20℃～100℃程度の範囲が好ましく、重合圧力は、常圧～6MPa (60kg/cm<sup>2</sup> G) が好ましい。重合時間は、一般的に、目的とするポリマーの種類、反応装置により適宜選定されるが、1分間～20時間の範囲をとることができる。また、本発明は共重合体の分子量を調節するために水素等の連鎖移動剤を添加することもできる。

#### 【実施例】

#### 【0168】

以下、実施例を挙げて、本発明をさらに詳しく説明するが、本発明はこれら実施例に限定されるものではない。また、実施例におけるポリマーの性質は、下記の方法により測定した。

#### 【0169】

[分子量および分子量分布]

Rapid GPC (Symyx社製) を用いて以下の条件により測定した。

送液装置 : (LCポンプ) Gilson社製

Model 305 (ポンプヘッド25.SC)  
 カラム : Polymer Laboratories (PL)社製  
 PL gel Mixed-B 10  $\mu$ m  
 7.5mm  $\phi$   $\times$  300mm  
 移動相 : o-ジクロロベンゼン  
 溶解溶媒 : 1,2,4-トリクロロベンゼン  
 流量 : 2 ml / 分  
 カラム温度 : 160  $^{\circ}$ C  
 検量線 : PL社標準品 ポリスチレン(PS) 8試料  
 (標準PS分子量) 5,000、10,050、28,500、65,500  
 185,400、483,000、1,013,000、3,390,000

## 【0170】

[融点]

SAMMS (Sensor Array Modular System) (Symyx社製) を用いて以下の条件により測定した。

測定モード : 熱容量スペクトロスコピーによる融解温度測定

雰囲気ガス : 真空条件( $3.0 \times 10^{-4}$  Torr以下)

温度プログラム : (スタート) 室温

(昇温速度) 約50  $^{\circ}$ C / 分

(ホールド) 200  $^{\circ}$ C (0分)

## 【0171】

[Me分岐]

IR (Bruker社製EQUINOX55) を用いて以下の条件により測定した。

測定モード : 反射透過法 (鏡面にフィルム作成)

プランク : 鏡面 (Air)

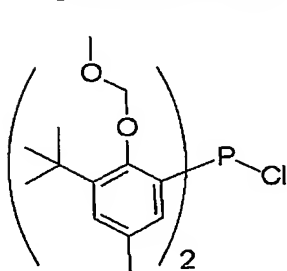
測定条件 : (分解能) 2  $\text{cm}^{-1}$ 、(積算回数) 128回、  
 (波長) 400 ~ 4000  $\text{cm}^{-1}$

## 【0172】

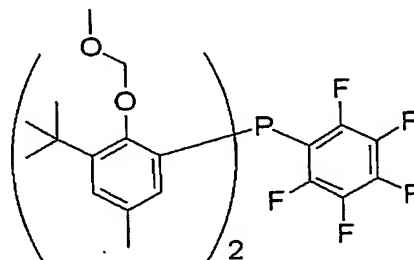
合成

[実施例1]

[化合物2の合成]



1



2

ペンタフルオロプロモベンゼン (7.41 g、30.0 mmol) のジエチルエーテル溶液 (116.8 mL) に、-78  $^{\circ}$ C で n-ブチルリチウム 1.56 M ヘキサン溶液 (21.2 mL) を滴下し1時間攪拌した。反応混合溶液に化合物1 (14.43 g、30.0 mmol) のジエチルエーテル溶液 (50.0 mL) を滴下し室温まで昇温し5時間攪拌した。脱イオン水 (100 mL) とトルエン (100 mL) を加え反応を停止し、有機層を飽和食塩水 (100 mL) で洗浄した後、溶媒を留去し白色固体として [化合物2] を17.9 g (収率98.0%) 得た。

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.40 (18H)、2.18 (6H)、3.50 (6H)、5.18–5.28 (4H)、6.53 (2H)、7.19 (2H)

$^{31}\text{P}$  NMR ( $\text{C}_6\text{D}_6$ )  $\delta$  -30.7

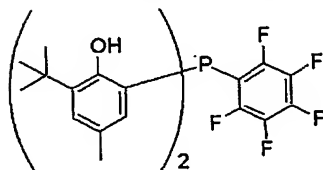
## [実施例 2]

## [化合物 2 の合成]

2-tert-ブチル-1-メトキシメトキシ-4-メチルベンゼンのジエチルエーテル溶液に、 $-78^{\circ}\text{C}$ でn-ブチルリチウム 1.56 Mヘキサン溶液を滴下し1時間攪拌する。反応混合溶液にペンタフルオロフェニルジクロロホスフィンのジエチルエーテル溶液を滴下し室温まで昇温し攪拌する。実施例 1 と同様に後処理を行い化合物 2 を得ることができる。

## [[実施例 3]

## [化合物 3 の合成]



[化合物 2] (4.14 g、6.76 mmol) の酢酸エチル/メタノール=1/1 溶液 (165.0 mL) に室温でアセチルクロライド (2.65 g、33.8 mmol) を加え室温で15時間攪拌した。溶媒を減圧留去することにより、白色固体として [化合物 3] を2.55 g (72.0%) で得た。

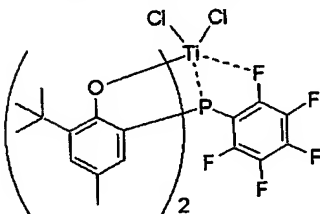
$^1\text{H}$  NMR( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.40 (18H)、2.21 (6H)、6.81 (2H)、7.17 (2H)

$^{31}\text{P}$  NMR( $\text{C}_6\text{D}_6$ )  $\delta$  -59.6

$^{19}\text{F}$  NMR( $\text{C}_6\text{D}_6$ )  $\delta$  -161.5、-151.3、-130.7

## [実施例 4]

## [錯体 4 の合成]



[化合物 2] (0.31 g、0.50 mmol) のトルエン溶液 (3.54 mL) に、 $-78^{\circ}\text{C}$ で四塩化チタン (0.11 g、0.60 mmol) のトルエン溶液 (3.54 mL) を滴下し、室温に昇温後10時間攪拌した。不溶物を濾別した濾液を減圧留去することで、赤色固体として [錯体 4] を208.7 mg (65.2%) 得た。

$^1\text{H}$  NMR( $\text{C}_6\text{D}_6$ )  $\delta$  1.35-1.44 (18H)、1.84-2.01 (6H)、6.89-7.01 (4H)

$^{31}\text{P}$  NMR( $\text{C}_6\text{D}_6$ )  $\delta$  0.36

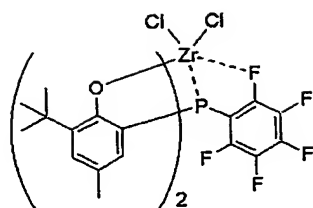
$^{19}\text{F}$  NMR( $\text{C}_6\text{D}_6$ )  $\delta$  -161.0、-149.1、-123.1

EI-MS 640 ( $\text{M}-1$ )

【0173】

## [実施例 5]

## [錯体 5 の合成]



5

〔化合物3〕 (0.42 g、0.80 mmol) のテトラヒドロフラン溶液 (4.73 mL) に、 $-78^{\circ}\text{C}$  で  $n$ -ブチルリチウム 1.56 M ヘキサン溶液 (1.03 mL) を滴下し、室温まで昇温し1時間攪拌した。反応混合液を $-78^{\circ}\text{C}$  にて四塩化ジルコニウム-2 テトラヒドロフラン錯体 (0.30 g、0.80 mmol) のテトラヒドロフラン溶液 (10.0 mL) に滴下した。室温まで昇温し10時間攪拌し溶媒を減圧留去後、トルエン (5.0 mL) を加え、不溶物を濾別した濾液を減圧留去することにより、〔錯体5〕を白色固体として249.5 mg (45.4%) 得た。

$^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_2\text{Cl}_2$ )  $\delta$  1.31 (18H)、2.21 (6H)、6.93 (2H)、7.09 (2H)

$^{31}\text{P}$  NMR ( $\text{CD}_2\text{Cl}_2$ )  $\delta$  -19.5

$^{19}\text{F}$  NMR ( $\text{CD}_2\text{Cl}_2$ )  $\delta$  -161.6、-151.4、-124.1

EI-MS 684 ( $\text{M}^+$ )

【0174】

重合

〔実施例6〕

オートクレーブに窒素下で、トルエン5.0 mLを仕込み、 $40^{\circ}\text{C}$  で安定させた後、エチレンを0.60 MPaまで加圧し安定させた。ここに、MMAO (100  $\mu\text{mol}$ )、〔錯体4〕 (0.10  $\mu\text{mol}$ ) を加え、3分間重合した。重合の結果、ポリマーをチタニウム1 mol当たり、1時間当たり、 $5.99 \times 10^7$  g製造した。

【0175】

〔実施例7〕

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液 (40  $\mu\text{L}$ 、1.0 M、関東化学)、ペンタフルオロフェニルボラン (0.30  $\mu\text{mol}$ ) を用いた以外は実施例6と同様に20分間重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1 mol当たり、1時間当たり、 $1.3 \times 10^6$  g製造した。

【0176】

〔実施例8〕

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液 (40  $\mu\text{L}$ 、1.0 M、関東化学)、ジメチルアニリニウムテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート (0.30  $\mu\text{mol}$ ) を用いた以外は実施例6と同様に5分間重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1 mol当たり、1時間当たり、 $3.43 \times 10^7$  g製造した。

【0177】

〔実施例9〕

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液 (40  $\mu\text{L}$ 、1.0 M、関東化学)、トリフェニルメチルテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート (0.30  $\mu\text{mol}$ ) を用いた以外は実施例6と同様に3.5分間重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1 mol当たり、1時間当たり、 $4.90 \times 10^7$  g製造した。

【0178】

〔実施例10〕

オートクレーブに窒素下で、トルエン5.0 mL、1-ヘキセン (60  $\mu\text{L}$ ) を仕込み、 $40^{\circ}\text{C}$  で安定させた後、エチレンを0.60 MPaまで加圧し安定させた。ここに、MMAO (100  $\mu\text{mol}$ )、〔錯体4〕 (0.10  $\mu\text{mol}$ ) を加え3.6分間重合した。重合の結果、分子量 ( $\text{Mw}$ ) =  $7.3 \times 10^4$ 、分子量分布 ( $\text{Mw}/\text{Mn}$ ) = 2.7、融点 ( $\text{Tm}$ )



=118.2℃、Me分岐が1000炭素あたり7であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $4.52 \times 10^7$  g製造した。

【0179】

[実施例11]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40μL、1.0M、関東化学)、ペンタフルオロフェニルボラン(0.30μmol)を用いた以外は実施例10と同様に20分間重合を行った。重合の結果、分子量(Mw)= $2.5 \times 10^4$ 、分子量分布(Mw/Mn)=2.1、融点(Tm)=117.6℃、Me分岐が1000炭素あたり4であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $1.70 \times 10^6$  g製造した。

【0180】

[実施例12]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40μL、1.0M、関東化学)、ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート(0.30μmol)を用いた以外は実施例10と同様に5分間重合を行った。重合の結果、分子量(Mw)= $3.21 \times 10^4$ 、融点(Tm)=116.6℃、Me分岐が1000炭素あたり18であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $3.41 \times 10^7$  g製造した。

【0181】

[実施例13]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40μL、1.0M、関東化学)、トリフェニルメチルテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート(0.30μmol)を用いた以外は実施例10と同様に3分間重合を行った。重合の結果、分子量(Mw)= $3.60 \times 10^4$ 、分子量分布(Mw/Mn)=1.8、融点(Tm)=117.2℃、Me分岐が1000炭素あたり16であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $6.02 \times 10^7$  g製造した。

【0182】

[実施例14]

オートクレーブに窒素下で、トルエン5.0mL、1-ヘキセン(50μL)を仕込み、70℃で安定させた後、エチレンを0.60MPaまで加圧し安定させた。ここに、MMAO(100μmol)、錯体4(0.10μmol)を加え13分間重合した。重合の結果、分子量(Mw)= $5.6 \times 10^4$ 、分子量分布(Mw/Mn)=2.3、融点(Tm)=127.0℃であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $5.5 \times 10^6$  g製造した。

【0183】

[実施例15]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40μL、1.0M、関東化学)、ペンタフルオロフェニルボラン(0.30μmol)を用いた以外は実施例14と同様に20分間重合を行った。重合の結果、分子量(Mw)= $2.8 \times 10^5$ 、分子量分布(Mw/Mn)=3.4、融点(Tm)=132.0℃、Me分岐が1000炭素あたり1であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $1.00 \times 10^6$  g製造した。

【0184】

[実施例16]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40μL、1.0M、関東化学)、ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート(0.30μmol)を用いた以外は実施例14と同様に6分間重合を行った。重合の結果、分子量(Mw)= $4.9 \times 10^4$ 、分子量分布(Mw/Mn)=2.3、融点(Tm)=129.0℃、Me分岐が1000炭素あたり6であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $1.62 \times 10^7$  g製造した。

## 【0185】

## [実施例17]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液 (40  $\mu$ L、1.0 M、関東化学)、トリフェニルメチルテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート (0.30  $\mu$ mol) を用いた以外は実施例14と同様に6分間重合を行った。重合の結果、分子量 ( $M_w$ ) =  $3.60 \times 10^4$ 、分子量分布 ( $M_w/M_n$ ) = 1.8、融点 ( $T_m$ ) = 128.0°C、Me分岐が1000炭素あたり8であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $1.15 \times 10^7$  g 製造した。

## 【0186】

## [実施例18]

オートクレープに窒素下で、トルエン5.0 mL、1-ヘキセン (40  $\mu$ L) を仕込み、130°Cで安定させた後、エチレンを0.60 MPaまで加圧し安定させた。ここに、MMAO (10  $\mu$ mol)、錯体4 (0.10  $\mu$ mol) を加え5分間重合した。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $8.0 \times 10^5$  g 製造した。

## 【0187】

## [実施例19]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液 (4  $\mu$ L、1.0 M、関東化学)、ペンタフルオロフェニルボラン (0.030  $\mu$ mol) を用いた以外は実施例18と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $2.00 \times 10^5$  g 製造した。

## 【0188】

## [実施例20]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液 (4  $\mu$ L、1.0 M、関東化学)、ジメチルアニリニウムテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート (0.030  $\mu$ mol) を用いた以外は実施例18と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $8.00 \times 10^5$  g 製造した。

## 【0189】

## [実施例21]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液 (4  $\mu$ L、1.0 M、関東化学)、トリフェニルメチルテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート (0.30  $\mu$ mol) を用いた以外は実施例18と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $2.0 \times 10^5$  g 製造した。

## 【0190】

## [実施例22]

オートクレープに窒素下で、トルエン5.0 mLを仕込み、40°Cで安定させた後、エチレンを0.60 MPaまで加圧し安定させた。ここに、MMAO (100  $\mu$ mol)、錯体5 (0.10  $\mu$ mol) を加え、20分間重合した。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $2.6 \times 10^6$  g 製造した。

## 【0191】

## [実施例23]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液 (40  $\mu$ L、1.0 M、関東化学)、ペンタフルオロフェニルボラン (0.30  $\mu$ mol) を用いた以外は実施例22と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $5.0 \times 10^5$  g 製造した。

## 【0192】

## [実施例24]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液 (40  $\mu$ L、1.0 M、関東化学)、ジメチルアニリニウムテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート (0.30  $\mu$ mol) を用いた以外は実施例22と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $7.6 \times 10^6$  g 製造した。

## 【0193】

## [実施例25]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40  $\mu$ L、1.0 M、関東化学)、トリフェニルメチルテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート(0.30  $\mu$ mol)を用いた以外は実施例22と同様に10分間重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $1.85 \times 10^6$  g製造した。

## 【0194】

## [実施例26]

オートクレープに窒素下で、トルエン5.0 mL、1-ヘキセン(60  $\mu$ L)を仕込み、40℃で安定させた後、エチレンを0.60 MPaまで加圧し安定させた。ここに、MMAO(100  $\mu$ mol)、錯体5(0.10  $\mu$ mol)を加え重合した。重合の結果、分子量( $M_w$ ) =  $3.20 \times 10^5$ 、分子量分布( $M_w/M_n$ ) = 46.5であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $1.9 \times 10^6$  g製造した。

## 【0195】

## [実施例27]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40  $\mu$ L、1.0 M、関東化学)、ペンタフルオロフェニルボラン(0.30  $\mu$ mol)を用いた以外は実施例26と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $3.00 \times 10^5$  g製造した。

## 【0196】

## [実施例28]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40  $\mu$ L、1.0 M、関東化学)、ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート(0.30  $\mu$ mol)を用いた以外は実施例26と同様に重合を行った。重合の結果、分子量( $M_w$ ) =  $8.0 \times 10^3$ 、分子量分布( $M_w/M_n$ ) = 1.6、Me分岐が1000炭素あたり42であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $8.6 \times 10^6$  g製造した。

## 【0197】

## [実施例29]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40  $\mu$ L、1.0 M、関東化学)、トリフェニルメチルテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート(0.30  $\mu$ mol)を用いた以外は実施例26と同様に8分間重合を行った。重合の結果、分子量( $M_w$ ) =  $8.6 \times 10^3$ 、分子量分布( $M_w/M_n$ ) = 1.6、Me分岐が1000炭素あたり40であるポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $2.51 \times 10^7$  g製造した。

## 【0198】

## [参考例1]

オートクレープに窒素下で、トルエン5.0 mLを仕込み、40℃で安定させた後、エチレンを0.60 MPaまで加圧し安定させた。ここに、MMAO(100  $\mu$ mol)、2,2'- (フェニルホスフィン)ビス(6-tert-ブチル-4-メチルフェノキシ)(テトラヒドロフラン)チタニウムジクロライド(0.10  $\mu$ mol)を加え、30分間重合した。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $1.00 \times 10^6$  g製造した。

## 【0199】

## [参考例2]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40  $\mu$ L、1.0 M、関東化学)、ペンタフルオロフェニルボラン(0.30  $\mu$ mol)を用いた以外は比較例1と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム1mol当たり、1時間当たり、 $3.00 \times 10^5$  g製造した。

## 【0200】

## [参考例3]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液 ( $40\ \mu\text{L}$ 、 $1.0\text{M}$ 、関東化学)、ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート ( $0.30\ \mu\text{mol}$ )を用いた以外は比較例1と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム  $1\text{mol}$  当たり、1時間当たり、 $1.20 \times 10^6\text{ g}$  製造した。

## 【0201】

## [参考例4]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液 ( $40\ \mu\text{L}$ 、 $1.0\text{M}$ 、関東化学)、トリフェニルメチルテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート ( $0.30\ \mu\text{mol}$ )を用いた以外は比較例1と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム  $1\text{mol}$  当たり、1時間当たり、 $1.30 \times 10^6\text{ g}$  製造した。

## 【0202】

## [参考例5]

オートクレーブに窒素下で、トルエン  $5.0\text{mL}$ 、1-ヘキセン ( $50\ \mu\text{L}$ )を仕込み、 $40^\circ\text{C}$ で安定させた後、エチレンを  $0.60\text{MPa}$ まで加圧し安定させた。ここに、MMAO ( $100\ \mu\text{mol}$ )、2, 2'- (フェニルホスフィン)ビス(6-tert-ブチル-4-メチルフェノキシ) (テトラヒドロフラン)チタニウムジクロライド ( $0.10\ \mu\text{mol}$ )を加え、30分間重合した。重合の結果、ポリマーをチタニウム  $1\text{mol}$  当たり、1時間当たり、 $5.00 \times 10^5\text{ g}$  製造した。

## 【0203】

## [参考例6]

MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液 ( $40\ \mu\text{L}$ 、 $1.0\text{M}$ 、関東化学)、ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート ( $0.30\ \mu\text{mol}$ )を用いた以外は比較例5と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム  $1\text{mol}$  当たり、1時間当たり、 $6.00 \times 10^5\text{ g}$  製造した。

## 【0204】

## [参考例7]

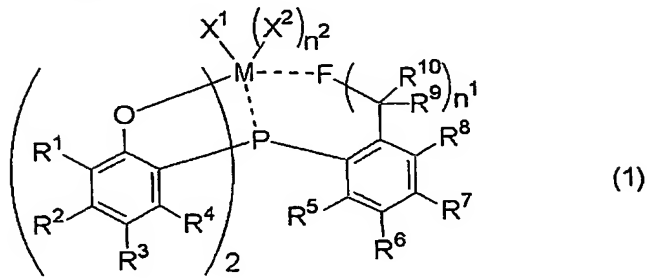
MMAOの代わりに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液 ( $40\ \mu\text{L}$ 、 $1.0\text{M}$ 、関東化学)、トリフェニルメチルテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート ( $0.30\ \mu\text{mol}$ )を用いた以外は比較例5と同様に重合を行った。重合の結果、ポリマーをチタニウム  $1\text{mol}$  当たり、1時間当たり、 $7.00 \times 10^5\text{ g}$  製造した。

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 遷移金属錯体を提供すること。

【解決手段】 式(1)



(式中、Mは元素の周期律表の第4族の元素を示し、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^7$  および  $R^8$  は、同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基、置換されていてもよい炭素原子数7～20のアラルキル基、置換されていてもよい炭素原子数6～20のアリール基等、 $R^9$  および  $R^{10}$  は、同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基を示し、 $X^1$  および  $X^2$  は同一または相異なり、水素原子、ハロゲン原子、置換されていてもよい炭素原子数1～10のアルキル基等を示し、 $n^1$  および  $n^2$  は独立に0または1を示す。)

で示される遷移金属錯体。

【選択図】 なし

特願 2 0 0 3 - 4 0 7 0 4 6

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号 [ 0 0 0 0 0 2 0 9 3 ]

1. 変更年月日	1 9 9 0 年 8 月 2 8 日
[変更理由]	新規登録
住 所	大阪府大阪市中央区北浜 4 丁目 5 番 3 3 号
氏 名	住友化学工業株式会社